

This Page Is Inserted by IFW Operations
and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

**As rescanning documents *will not* correct images,
please do not report the images to the
Image Problem Mailbox.**

THIS PAGE BLANK (USPTO)

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 06-172448

(43)Date of publication of application : 21.06.1994

(51)Int.Cl.

C08F210/00

C08F 4/658

C08J 7/18

// C08L 23:00

(21)Application number : 04-324447

(71)Applicant : MITSUI PETROCHEM IND LTD

(22)Date of filing : 03.12.1992

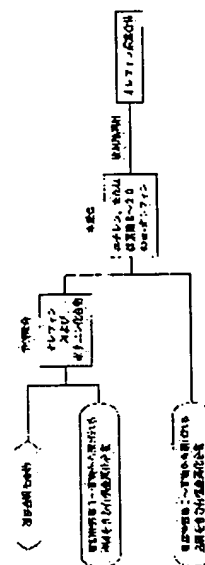
(72)Inventor : KOJO SHINICHI
KIOKA MAMORU

(54) OLEFINIC POLYMER AND ITS PRODUCTION

(57)Abstract:

PURPOSE: To obtain the subject polymer useful for molding large-sized containers, having high melt tension, excellent transparency, rigidity and impact resistance by (co)polymerizing an olefin comprising ethylene as an essential component in the presence of a specific catalyst and irradiating the polymer with radiation.

CONSTITUTION: An olefin comprising ethylene as an essential component is (co)polymerized in the presence of (A) a preliminary polymerization catalyst obtained by preliminarily polymerizing an olefin and a polyene compound such as 1,6-heptadiene with (i) a catalytic compound of a transition metal compound and (ii) a catalytic component of an organometallic compound containing a metal selected from group I to group III of the periodic table in an amount to give 0.01-2,000g of the olefin and the polyene compound based on 1g of the component (i) and (B) a catalytic component of an organometallic compound containing a metal selected from group I to group III of the periodic table. Then the prepared polymer is irradiated with radiation such as electron rays in the range of preferably 0.1-100 Mrad to give the objective polymer.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2000 Japanese Patent Office

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 06-172448

(43)Date of publication of application : 21.06.1994

(51)Int.Cl.

C08F210/00

C08F 4/658

C08J 7/18

// C08L 23:00

(21)Application number : 04-324447

(71)Applicant : MITSUI PETROCHEM IND LTD

(22)Date of filing : 03.12.1992

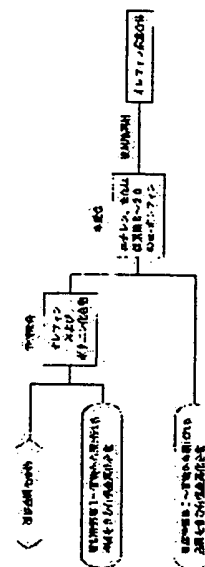
(72)Inventor : KOJO SHINICHI
KIKUCHI MAMORU

(54) OLEFINIC POLYMER AND IT

(57)Abstract:

PURPOSE: To obtain the subject polymer sized containers, having high melt tensile rigidity and impact resistance by (co)polymer comprising ethylene as an essential component specific catalyst and irradiating the polymer.

CONSTITUTION: An olefin comprising ethylene as an essential component is (co)polymerized in the presence of (A) a preliminary polymerization catalyst obtained by preliminarily polymerizing an olefin and a polyene compound such as 1,6-heptadiene with (i) a catalytic compound of a transition metal compound and (ii) a catalytic component of an organometallic compound containing a metal selected from group I to group III of the periodic table in an amount to give 0.01-2,000g of the olefin and the polyene compound based on 1g of the component (i) and (B) a catalytic component of an organometallic compound containing a metal selected from group I to group III of the periodic table. Then the prepared polymer is irradiated with radiation such as electron rays in the range of preferably 0.1-100 Mrad to give the objective polymer.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2000 Japanese Patent Office

(19) 【発行国】 日本国特許庁 (JP)	(19) [Publication Office] Japanese Patent Office (JP)
(12) 【公報種別】 公開特許公報 (A)	(12) [Kind of Document] Japan Unexamined Patent Publication (A)
(11) 【公開番号】 特開平 6 - 1 7 2 4 4 8	(11) [Publication Number of Unexamined Application] Japan Unexamined Patent Publication Hei 6 - 172448
(43) 【公開日】 平成 6 年 (1 9 9 4) 6 月 2 1 日	(43) [Publication Date of Unexamined Application] 1994 (1994) June 21 day
(54) 【発明の名称】 オレフィン系重合体およびその製造方法	(54) [Title of Invention] OLEFIN POLYMER AND ITS MANUFACTURING METHOD
(51) 【国際特許分類第 5 版】	(51) [International Patent Classification 5th Edition]
C08F210/00 MJR 9053-4J	C08F210/00 MJ R 905 3-4J
4/658 MFG 9053-4J	4/658 MFG 905 3-4J
C08J 7/18 CES 7310-4F	C08J 7/18 CES 7 31 0-4F
// C08L 23:00 7107-4J	// C08L 23: 00 7107-4J
【審査請求】 未請求	[Request for Examination] Examination not requested
【請求項の数】 6	[Number of Claims] 6
【全頁数】 2 1	[Number of Pages in Document] 21
(21) 【出願番号】 特願平 4 - 3 2 4 4 4 7	(21) [Application Number] Japan Patent Application Hei 4 - 32 4447
(22) 【出願日】 平成 4 年 (1 9 9 2) 1 2 月 3 日	(22) [Application Date] 1992 (1992) December 3 days
(71) 【出願人】	(71) [Applicant]
【識別番号】 0 0 0 0 0 5 8 8 7	[Applicant Code] 000005887
【氏名又は名称】 三井石油化学工業株式会社	[Name] MITSUI CHEMICALS INC. (DB 69-056-7037)
【住所又は居所】 東京都千代田区霞が関三丁目 2 番 5 号	[Address] Tokyo Chiyoda-ku Kasumigaseki 3-Chome 2-5
(72) 【発明者】	(72) [Inventor]
【氏名】 古 城 真 一	[Name] Kojo Shinichi
【住所又は居所】 山口県玖珂郡和木町和木六丁目 1 番 2 号 三井石油化学工業株式会社内	[Address] Inside of Yamaguchi Prefecture Kuga-gun Waki-cho Waki 6-Chome 1-2 Mitsui Chemicals Inc. (DB 69-056-7037)
(72) 【発明者】	(72) [Inventor]
【氏名】 木 岡 護	[Name] Kioka protection

【住所又は居所】 山口県玖珂郡和木町和木六丁目 1 番 2 号 三井石油化学工業株式会社内

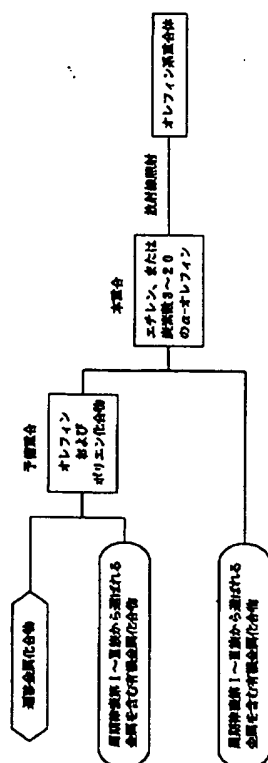
(74) 【代理人】

【弁理士】

(57) 【要約】

【構成】 [I] 遷移金属化合物触媒成分 [A] および周期律表第 I ～ III 族から選ばれる金属を含む有機金属化合物触媒成分 [B] に、オレフィンとポリエン化合物とが、前記成分 [A] 1 g 当り 0.01 ～ 2000 g の量で、予備重合されてなる予備重合触媒と、 [II] 周期律表第 I ～ III 族から選ばれる金属を含む有機金属化合物触媒成分との存在下に、エチレンまたは炭素数 3 ～ 20 の α -オレフィンを必須成分とするオレフィンを重合または共重合させて得られる重合体に放射線が照射されてなるオレフィン系重合体およびその製造方法。

【効果】 高いメルトテンションを有するオレフィン系重合体を製造することができる。



【特許請求の範囲】 |

【請求項 1】 [I] [A] 遷移金属化合物触媒成分、お

[Address] Inside of Yamaguchi Prefecture Kuga-gun Waki-cho Waki 6-Chome 1-2 Mitsui Chemicals Inc. (DB 69-056-7037)

(74) [Attorney(s) Representing All Applicants]

[Patent Attorney]

(57) [Abstract]

[Constitution] [I]

[Effect(s)] Olefin polymer which possesses high melt tension can be produced.

[Claim(s)]

[Claim 1] [I] [A] In organometallic compound catalyst compon

よび [B] 周期律表第 I 族～第 III 族から選ばれる金属を含む有機金属化合物触媒成分に、

オレフィンとポリエン化合物とが、前記 [A] 遷移金属化合物触媒成分 1 g 当り 0.01～2000 g の量で予備重合されてなる予備重合触媒と、

[II] 周期律表第 I 族～第 III 族から選ばれる金属を含む有機金属化合物触媒成分との存在下に、エチレンを必須成分とするオレフィンを重合または共重合させて得られた重合体に、放射線が照射されてなることを特徴とするオレフィン系重合体。

【請求項 2】 [I] [A] 遷移金属化合物触媒成分、および [B] 周期律表第 I 族～第 III 族から選ばれる金属を含む有機金属化合物触媒成分に、

オレフィンとポリエン化合物とが、前記 [A] 遷移金属化合物触媒成分 1 g 当り 0.01～2000 g の量で予備重合されてなる予備重合触媒と、

[II] 周期律表第 I 族～第 III 族から選ばれる金属を含む有機金属化合物触媒成分との存在下に、炭素数が 3 以上のオレフィンを必須成分とするオレフィンを重合または共重合させて得られた重合体に、放射線が照射されてなることを特徴とするオレフィン系重合体。|

【請求項 3】 放射線量が前記重合体の吸収線量として 0.1～100 Mrad の範囲の量である請求項 1 または 2 に記載のオレフィン系重合体。|

【請求項 4】 [I] [A] 遷移金属化合物触媒成分、および [B] 周期律表第 I 族～第 III 族から選ばれる金属を含む有機金属化合物触媒成分に、

オレフィンとポリエン化合物とが、前記 [A] 遷移金属化合物触媒成分 1 g 当り 0.01～2000 g の量で予備重合されてなる予備重合触媒と、

[II] 周期律表第 I 族～第 III 族から選ばれる金属を含む有機金属化合物触媒成分との存在下に、エチレンを必須成分とするオレフィンを重合または共重合させ、

ent which includes metal which is chosen from transition metal compound catalyst component, and [B] Periodic Table Group I to Group III,

Prepolymerization being done olefin and polyene compound, at quantity of theaforementioned [A] transition metal compound catalyst component per gram 0.01 to 2000g, prepolymerization catalyst which becomes and,

[III] Under existing of organometallic compound catalyst component which includes metal being chosen from the Periodic Table Group I to Group III, polymerization or copolymerization doing olefin which designates ethylene as the essential ingredient, radiation being irradiated by polymer which it acquires, the olefin polymer which designates that it becomes as feature.

[Claim 2] [I] [A] In organometallic compound catalyst component which includes metal which is chosen from transition metal compound catalyst component, and [B] Periodic Table Group I to Group III,

Prepolymerization being done olefin and polyene compound, at quantity of theaforementioned [A] transition metal compound catalyst component per gram 0.01 to 2000g, prepolymerization catalyst which becomes and,

[III] Under existing of organometallic compound catalyst component which includes metal being chosen from the Periodic Table Group I to Group III, polymerization or copolymerization doing olefin where carbon number designates the olefin of 3 or greater as essential ingredient, radiation being irradiated by the polymer which it acquires, olefin polymer which designates that it becomes as feature.

[Claim 3] Radiation dose olefin polymer which is stated in Claim 1 or 2 which is a quantity of range of 0.1 to 100 Mrad as amount of absorbed radiation of aforementioned polymer.

[Claim 4] [I] [A] In organometallic compound catalyst component which includes metal which is chosen from transition metal compound catalyst component, and [B] Periodic Table Group I to Group III,

Prepolymerization being done olefin and polyene compound, at quantity of theaforementioned [A] transition metal compound catalyst component per gram 0.01 to 2000g, prepolymerization catalyst which becomes and,

[II] Under existing of organometallic compound catalyst component which includes metal which is chosen from Periodic Table Group I to Group III, polymerization or copolymerization doing olefin which designates ethylene as essential ingredient,

次いで得られた重合体に放射線を照射することを特徴とするオレフィン系重合体の製造方法。

【請求項5】 [I] [A] 遷移金属化合物触媒成分、および [B] 周期律表第I族～第III族から選ばれる金属を含む有機金属化合物触媒成分に、

オレフィンとポリエン化合物とが、前記 [A] 遷移金属化合物触媒成分 1 g 当り 0.01～2000 g の量で予備重合されてなる予備重合触媒と、

[II] 周期律表第I族～第III族から選ばれる金属を含む有機金属化合物触媒成分との存在下に、炭素数が3以上のオレフィンを必須成分とするオレフィンを重合または共重合させ、

次いで得られた重合体に放射線を照射することを特徴とするオレフィン系重合体の製造方法。

【請求項6】 放射線量が前記重合体の吸収線量として 0.1～100 Mrad の範囲の量である請求項4または5に記載のオレフィン系重合体の製造方法。|

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の技術分野】 本発明は、高いメルトテンションを有し、ブロー成形法、真空成形法などによって大型容器を成形し得るようなオレフィン系重合体およびその製造方法に関するものである。

【0002】

【発明の技術的背景】 高密度ポリエチレン、直鎖状低密度ポリエチレン、ポリプロピレンなどに代表されるオレフィン系重合体は、透明性に優れると共に、剛性、衝撃強度などの機械的強度に優れているため、従来より、射出成形法、押出成形法などによってフィルムなどに成形されている。

【0003】 ところでこのようなオレフィン系重合体は、一般的にメルトテンション（溶融張力、MT）が低いため、例えばブロー成形によって大型容器（ボトル等）

Manufacturing method of olefin polymer which designates that radiation is irradiated to polymer which is acquired next as feature.

[Claim 5] [I] [A] In organometallic compound catalyst component which includes metal which is chosen from transition metal compound catalyst component, and [B] Periodic Table Group I to Group III,

Prepolymerization being done olefin and polyene compound, at quantity of the aforementioned [A] transition metal compound catalyst component per gram 0.01 to 2000g, prepolymerization catalyst which becomes and,

[II] Under existing of organometallic compound catalyst component which includes metal which is chosen from Periodic Table Group I to Group III, polymerization or copolymerization doing olefin where carbon number designates the olefin of 3 or greater as essential ingredient,

Manufacturing method of olefin polymer which designates that radiation is irradiated to polymer which is acquired next as feature.

[Claim 6] Radiation dose manufacturing method of olefin polymer which is stated in Claim 4 or 5 which is a quantity of range of 0.1 to 100 Mrad as amount of absorbed radiation of aforementioned polymer.

[Description of the Invention]

[0001]

[Technological field of invention] This invention has high melt tension, large type container, it is something regarding the olefin polymer and its kind of manufacturing method which can form with blow molding method and the vacuum forming method etc.

[0002]

[Technological background of invention] Olefin polymer which is represented in high density polyethylene, linear low density polyethylene and polypropylene etc, as it is superior in transparency, because it is superior in the stiffness and impact strength or other mechanical strength, forms in film etc from until recently, by the injection molding method and extrusion molding method etc.

[0003] By way as for this kind of olefin polymer, because generally melt tension (melt tension and MT) is low, it forms in large type container (Such as bottle) with for example blow

に成形すること、真空成形によって家電製品の内張りなどに成形することが困難であった。このように成形上の制約があるため、製造し得る成形体も限定されることになり、種々の優れた特性を有するにもかかわらずその用途が限定されているのが現状である。

【0004】またインフレーション成形法によってポリプロピレンなどをフィルムに成形する際には、メルトテンションが低いため、ドローダウンが発生したり、成形条件が限定されるなどの問題点があった。このため従来のインフレーション成形においては、ポリプロピレンに高圧法低密度ポリエチレンなどを配合し、メルトテンションを高めることによって、インフレーション成形時のバブルの安定化を図っていた。しかしながらこのような方法では、フィルム強度および透明性の低下を招くことがあった。

【0005】したがってもし高いメルトテンションを有するポリプロピレン、直鎖状低密度ポリエチレンなどのオレフィン系重合体が出現すれば、このオレフィン系重合体を用いてブロー成形法によって大型容器（ボトル等）を成形することが可能になり、また家電製品、たとえば冷蔵庫の内張りなどを真空成形法によって成形することが可能になるため、オレフィン系重合体の用途は更に拡大されるようになる。また高いメルトテンションを有するオレフィン系重合体は、これを用いてインフレーション成形法によってフィルムに成形すると、バブルの安定化を図れると共に、成形速度を高めることができる。

【0006】このため高いメルトテンションを有するポリプロピレン、高密度ポリエチレンあるいは直鎖状低密度ポリエチレンなどのオレフィン系重合体の出現が望まれている。

【0007】本発明者らは、上記のような要求に応えるべく高いメルトテンションを有するオレフィン系重合体を得ることを目的として研究を行った。その結果、遷移金属化合物触媒成分および有機金属化合物触媒成分からなるオレフィン重合用触媒に、オレフィンおよびポリエチン化合物が、予備重合されてなる予備重合触媒と、有機金属化合物触媒成分との存在下に、エチレンまたは炭素数3～20の α -オレフィンを必須成分とするオレフィンを重合または共重合させて得られるオレフィン系重合体が高いメルトテンションを有することを見出した。この知見に基づいてさらに研究を重ねたところ、前記のような予備重合触媒と有機金属化合物触媒成分との存在下にエチレンまたは炭素数3～20の α -オレフィンを重合または共重合させて得られる重合体に放射線を特定量照射すると、さらに高いメルトテンションを有するオレフィン系重合体を得られ、このようなオレフィン系重合体は、インフレーション成形時の成形性に優れると共に、

molding, it was difficult to form in inner liner etc of household appliance product with vacuum forming. This way because there is restriction in regard to formation, it is decided that also molded article which it can produce is limited, various possesses characteristic which is superior of fact that application is limited in spite is present state.

[0004] In addition with inflation molding method polypropylene etc when forming in film, because melt tension is low, drawdown occurs, there was a or other problem where the molding condition is limited. Because of this high pressure low density polyethylene etc was combined to polypropylene regarding the conventional inflation molding, stabilization of bubble at time of inflation molding was assured by raising melt tension. But with this kind of method, there was a thing which causes the decrease of film strength and transparency.

[0005] Therefore if polypropylene and linear low density polyethylene or other olefin polymer which possess high melt tension appear, large type container (Such as bottle) because it becomes possible, to become possible, to form, to form in addition household appliance product and inner liner etc of for example refrigerator with vacuum forming method application of olefin polymer furthermore reaches point where it is expanded depending upon blow molding method making use of this olefin polymer. In addition making use of this when it forms in film with the inflation molding method, as stabilization of bubble can be assured, to raise the molding speed it is possible olefin polymer which possesses high melt tension.

[0006] Because of this polypropylene, high density polyethylene or linear low density polyethylene or other olefin polymer which possess the high melt tension appearance is desired.

[0007] These inventors, in order that as description above you answer to request, researched with fact that olefin polymer which possesses high melt tension is obtained as object. As a result, in catalyst for olefin polymerization which consists of transition metal compound catalyst component and organometallic compound catalyst component, olefin and polyene compound being done, prepolymerization under existing of prepolymerization catalyst and organometallic compound catalyst component which become, polymerization or copolymerization doing the olefin which designates ethylene or carbon number 3 to 20 α -olefin as essential ingredient, olefin polymer which is acquired, discovered fact that it possesses high melt tension. Furthermore research was repeated on basis of this knowledge the place, Aforementioned way under of prepolymerization catalyst and organometallic compound catalyst component existing of the ethylene or polymerization or copolymerization doing carbon number 3 to 20 α -olefin

ブロー成形法、真空成形法などによっても大型容器などを成形し得ることなどを見出して、本発明を完成するに至った。

【0008】なおオレフィンとポリエン化合物とが遷移金属化合物触媒成分および有機金属化合物触媒成分からなるオレフィン重合用触媒に予備重合されていない予備重合触媒と、有機金属化合物触媒成分との存在下に、エチレンまたは炭素数3～20の α -オレフィンを重合または共重合させて得られる重合体に放射線を照射しても、メルトテンション増加の効果は小さい。

【0009】

【発明の目的】本発明は、上記のような状況に鑑みてなされたものであって、高いメルトテンションを有するオレフィン系重合体およびその製造方法を提供することを目的としている。

【0010】

【発明の概要】本発明に係るオレフィン系重合体は、

【I】 【A】 遷移金属化合物触媒成分、および【B】 周期律表第I族～第III族から選ばれる金属を含む有機金属化合物触媒成分に、オレフィンとポリエン化合物とが、前記【A】 遷移金属化合物触媒成分1g当り0.01～2000gの量で、予備重合されてなる予備重合触媒と、

【II】 周期律表第I族～第III族から選ばれる金属を含む有機金属化合物触媒成分との存在下に、エチレンまたは炭素数3以上の α -オレフィンを必須成分とするオレフィンを重合または共重合させて得られる重合体に放射線が照射されてなることを特徴としている。

【0011】本発明に係るオレフィン系重合体の製造方法は、

【I】 【A】 遷移金属化合物触媒成分、および【B】 周期律表第I族～第III族から選ばれる金属を含む有機金属化合物触媒成分に、オレフィンとポリエン化合物とが、前記【A】 遷移金属化合物触媒成分1g当り0.01～2000gの量で、予備重合されてなる予備重合触媒と、

certain amount it irradiates radiation to polymer which is acquired when, Furthermore olefin polymer which possesses high melt tension was acquired, this kind of olefin polymer, as it is superior in moldability at time of the inflation molding, large type container etc discovering fact that etc it can form with the blow molding method and vacuum forming method etc, this invention reached to completion.

[0008]

[0009]

[Objective of invention] As for this invention, as description above considering to status, being something which you can do, it designates that it offers olefin polymer and its manufacturing method which possess high melt tension as objective.

[0010]

[Summary of invention] As for olefin polymer which relates to this invention,

[I] 【A】 In organometallic compound catalyst component which includes metal which is chosen from transition metal compound catalyst component, and 【B】 Periodic Table Group I to Group III, at quantity of aforementioned 【A】 transition metal compound catalyst component per gram 0.01 to 2000g, the prepolymerization being done olefin and polyene compound, prepolymerization catalyst which becomes and,

[II] Under existing of organometallic compound catalyst component which includes metal which is chosen from Periodic Table Group I to Group III, polymerization or copolymerization doing olefin which designates α -olefin of ethylene or carbon number 3 or greater as essential ingredient, radiation being irradiated by the polymer which is acquired, it designates that it becomes as feature.

[0011] As for manufacturing method of olefin polymer which relates to this invention,

[I] 【A】 In organometallic compound catalyst component which includes metal which is chosen from transition metal compound catalyst component, and 【B】 Periodic Table Group I to Group III, at quantity of aforementioned 【A】 transition metal compound catalyst component per gram 0.01 to 2000g, the prepolymerization being done olefin and polyene compound, prepolymerization catalyst which becomes and,

【11】 周期律表第I族～第III族から選ばれる金属を含む有機金属化合物触媒成分との存在下に、エチレンまたは炭素数3以上の α -オレフィンを必須成分とするオレフィンを重合または共重合させ、次いで得られた重合体に放射線を照射することを特徴としている。

【0012】 本発明では、放射線量が前記重合体の吸収線量として0.1～100Mradの範囲の量であることが好ましい。このような本発明のオレフィン系重合体は、高いメルトテンションを有している。また本発明のオレフィン系重合体の製造方法によると高いメルトテンションを有するオレフィン系重合体を製造することができる。

【0013】

【発明の具体的説明】 以下、本発明に係るオレフィン系共重合体およびその製造方法について具体的に説明する。

【0014】 なお本発明において「重合」という語は、単独重合だけでなく共重合をも包含した意味で用いられることがあり、また「重合体」という語は、単独重合体だけでなく共重合体をも含有した意味で用いられることがある。

【0015】 まず本発明で用いられる予備重合触媒【I】を形成する際に使用される【A】遷移金属化合物触媒成分について説明する。本発明で用いられる【A】遷移金属化合物触媒成分としては、周期律表第III～VIII族から選ばれる遷移金属を含む化合物を挙げることができ、Ti、Zr、Hf、Nb、Ta、CrおよびVから選ばれる少なくとも1種の遷移金属を含む化合物が好ましい。

【0016】 このような【A】遷移金属化合物触媒成分として具体的には、たとえばチタンおよびハロゲンを含む固体状チタン触媒成分が挙げられる。さらに具体的には、このような固体状チタン触媒成分の一例として、チタン、マグネシウム、ハロゲンおよび必要に応じて後述するような電子供与体(a)を含有する固体状チタン触媒成分【A-1】が挙げられる。

【0017】 この固体状チタン触媒成分【A-1】は、たとえばチタン化合物、マグネシウム化合物および必要に応じて電子供与体(a)を用い、これら化合物を接触させることにより調製される。

【II】 Under existing of organometallic compound catalyst component which includes metal which is chosen from Periodic Table Group I to Group III, polymerization or copolymerization doing olefin which designates α -olefin of ethylene or carbon number 3 or greater as essential ingredient, it designates that it irradiates radiation to polymer which it acquires next as feature.

【0012】 With this invention, radiation dose, it is desirable to be a quantity of range of 0.1 to 100 Mrad as amount of absorbed radiation of aforementioned polymer. olefin polymer of this kind of this invention has had high melt tension. In addition according to manufacturing method of olefin polymer of this invention olefin polymer which possesses high melt tension can be produced.

【0013】

【Concrete description of invention】 You explain concretely below, concerning olefin copolymer and its manufacturing method which relate to this invention.

【0014】 Furthermore regarding to this invention, "polymerization" with as for language which is said, there are times when it is used in sense that also copolymerization is included not only a homopolymerization in addition "polymer" with as for language which is said, there are times when it is used in the sense that also copolymer is contained not only a homopolymer.

【0015】 First when forming prepolymerization catalyst 【I】 which is used with this invention, you explain concerning 【A】 transition metal compound catalyst component which is used. It can list compound which includes transition metal which is chosen from the Periodic Table Group III to Group VIII as 【A】 transition metal compound catalyst component being used with this invention, compound which includes transition metal of at least 1 kind which is chosen from Ti, the Zr, Hf, Nb, Ta, Cr and V is desirable.

【0016】 As this kind of 【A】 transition metal compound catalyst component concretely, you can list solid state titanium catalyst component which includes for example titanium and halogen. Furthermore concrete, as one example of this kind of solid state titanium catalyst component, titanium, the magnesium, halogen and according to need, you can list solid state titanium catalyst component 【A-1】 which contains kind of electron donor (a) which it mentions later.

【0017】 Is manufactured these compound by contacting this solid state titanium catalyst component 【A-1】 making use of the for example titanium compound, magnesium compound and according to need electron donor (a).

【0018】固体状チタン触媒成分 [A-1] の調製に用いられるチタン化合物としては、たとえば4価のチタン化合物あるいは3価のチタン化合物が挙げられる。4価のチタン化合物としては、下記一般式で示される化合物が挙げられる。



式中、Rは炭化水素基であり、Xはハロゲン原子であり、 $0 \leq g \leq 4$ である。このような4価のチタン化合物として、具体的には、 TiCl_4 、 TiBr_4 、 TiI_4 などのテトラハロゲン化チタン； $\text{Ti(OCH}_3\text{)Cl}_3$ 、 $\text{Ti(OC}_2\text{H}_5\text{)Cl}_3$ 、 $\text{Ti(O-n-C}_4\text{H}_9\text{)Cl}_3$ 、 $\text{Ti(OC}_2\text{H}_5\text{)Br}_3$ 、 $\text{Ti(O-iso-C}_4\text{H}_9\text{)Br}_3$ などのトリハロゲン化アルコキシチタン； $\text{Ti(OCH}_3\text{)}_2\text{Cl}_2$ 、 $\text{Ti(OC}_2\text{H}_5\text{)}_2\text{Cl}_2$ 、 $\text{Ti(O-n-C}_4\text{H}_9\text{)}_2\text{Cl}_2$ 、 $\text{Ti(OC}_2\text{H}_5\text{)}_2\text{Br}_2$ などのジハロゲン化ジアルコキシチタン； $\text{Ti(OCH}_3\text{)}_3\text{Cl}$ 、 $\text{Ti(OC}_2\text{H}_5\text{)}_3\text{Cl}$ 、 $\text{Ti(O-n-C}_4\text{H}_9\text{)}_3\text{Cl}$ 、 $\text{Ti(OC}_2\text{H}_5\text{)}_3\text{Br}$ などのモノハロゲン化トリアルコキシチタン； $\text{Ti(OCH}_3\text{)}_4$ 、 $\text{Ti(OC}_2\text{H}_5\text{)}_4$ 、 $\text{Ti(O-n-C}_4\text{H}_9\text{)}_4$ 、 $\text{Ti(O-iso-C}_4\text{H}_9\text{)}_4$ 、 Ti(O-2-エチルヘキシル)_4 などのテトラアルコキシチタンなどを例示することができる。

【0020】これらの中で好ましいものは、テトラハロゲン化チタンであり、特に四塩化チタンが好ましい。これらのチタン化合物は単独で用いてもよく、2種以上を組み合わせ用いてもよい。あるいは炭化水素、ハロゲン化炭化水素に希釈して用いてもよい。

【0021】3価のチタン化合物としては三塩化チタンが用いられる。このような三塩化チタンとしては、たとえば四塩化チタンを、水素や金属マグネシウム、金属アルミニウム、金属チタンなどの金属あるいは有機マグネシウム化合物、有機アルミニウム化合物、有機亜鉛化合物などの有機金属化合物と接触させて還元して得られる三塩化チタンが好ましく用いられる。

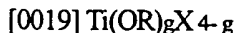
【0022】固体状チタン触媒成分 [A-1] の調製に用いられるマグネシウム化合物としては、還元能を有するマグネシウム化合物および還元能を有しないマグネシウム化合物が挙げられる。

【0023】還元能を有するマグネシウム化合物としては、たとえば下記一般式で表わされる有機マグネシウム化合物が挙げられる。



式中、 n は $0 \leq n < 2$ であり、Rは水素または炭素数1～20のアルキル基、アリール基またはシクロアルキル基であり、 n が0である場合2個のRは同一でも異なる

[0018] You can list titanium compound of for example quaternary titanium compound or trivalent as titanium compound which is used for manufacturing solid state titanium catalyst component [A-1]. As quaternary titanium compound, you can list compound which is shown with the below-mentioned General Formula.



In Formula, R is hydrocarbon group, X is halogen atom, is the $0 \leq g \leq 4$. As this kind of quaternary titanium compound, concretely, when TiCl_4 , TiBr_4 and the TiI_4 or other titanium tetrahalide; $\text{Ti(OCH}_3\text{)Cl}_3$, $\text{Ti(OC}_2\text{H}_5\text{)Cl}_3$, $\text{Ti(O-n-C}_4\text{H}_9\text{)Cl}_3$, $\text{Ti(OC}_2\text{H}_5\text{)Br}_3$ and $\text{Ti(O-iso-C}_4\text{H}_9\text{)Br}_3$ or other alkoxy titanium trihalide; the $\text{Ti(OCH}_3\text{)}_2\text{Cl}_2$, $\text{Ti(OC}_2\text{H}_5\text{)}_2\text{Cl}_2$, $\text{Ti(O-n-C}_4\text{H}_9\text{)}_2\text{Cl}_2$ and $\text{Ti(OC}_2\text{H}_5\text{)}_2\text{Br}_2$ or other dialkoxy titanium dihalide; $\text{Ti(OCH}_3\text{)}_3\text{Cl}$, $\text{Ti(OC}_2\text{H}_5\text{)}_3\text{Cl}$, the $\text{Ti(O-n-C}_4\text{H}_9\text{)}_3\text{Cl}$ and $\text{Ti(OC}_2\text{H}_5\text{)}_3\text{Br}$ or other trialkoxy titanium monohalide; $\text{Ti(OCH}_3\text{)}_4$, $\text{Ti(OC}_2\text{H}_5\text{)}_4$, $\text{Ti(O-n-C}_4\text{H}_9\text{)}_4$, $\text{Ti(O-iso-C}_4\text{H}_9\text{)}_4$ and the $\text{Ti(O-2-ethylhexyl)}_4$ or other tetra alkoxy titanium etc are illustrated, it is possible.

[0020] Desirable ones are titanium tetrahalide among these, especially titanium tetrachloride is desirable. It is possible to use these titanium compound with alone, combining 2 kinds or more to use it is possible. Or diluting in hydrocarbon, and halogenated hydrocarbon it is possible to use.

[0021] It can use titanium trichloride as titanium compound of trivalent. As this kind of titanium trichloride, for example titanium tetrachloride, contacting with hydrogen and the metal magnesium, metal aluminum, metallic titanium or other metal or organomagnesium compound, organo-aluminum compound and organozinc compound or other organometallic compound, reducing, it can use titanium trichloride which is acquired desirably.

[0022] You can list magnesium compound which does not possess magnesium compound or reduction capability which possess reduction capability as magnesium compound which is used for manufacturing the solid state titanium catalyst component [A-1].

[0023] You can list organomagnesium compound which is displaced with for example below-mentioned General Formula as magnesium compound which possesses reduction capability.



When in Formula, n is $0 \leq n < 2$, R is hydrogen or the carbon number 1 to 20 alkyl group and aryl group or cyanoalkyl group, n is 0, as for R of the 2 as for identical or different and X it is a

ていてもよく、Xはハロゲンである。

【0024】このような還元能を有する有機マグネシウム化合物として具体的には、ジメチルマグネシウム、ジエチルマグネシウム、ジプロピルマグネシウム、ジブチルマグネシウム、ジアミルマグネシウム、ジヘキシルマグネシウム、ジデシルマグネシウム、オクチルブチルマグネシウム、エチルブチルマグネシウムなどのジアルキルマグネシウム化合物；エチル塩化マグネシウム、プロピル塩化マグネシウム、ブチル塩化マグネシウム、ヘキシル塩化マグネシウム、アミル塩化マグネシウムなどのアルキルマグネシウムハライド；ブチルエトキシマグネシウム、エチルブトキシマグネシウム、オクチルブトキシマグネシウムなどのアルキルマグネシウムアルコキシド、その他ブチルマグネシウムハイドライドなどが挙げられる。

【0025】また還元能を有しないマグネシウム化合物として具体的には、塩化マグネシウム、臭化マグネシウム、ヨウ化マグネシウム、フッ化マグネシウムなどのハロゲン化マグネシウム；メトキシ塩化マグネシウム、エトキシ塩化マグネシウム、イソプロポキシ塩化マグネシウム、ブトキシ塩化マグネシウム、オクトキシ塩化マグネシウムなどのアルコキシマグネシウムハライド；フェノキシ塩化マグネシウム、メチルフェノキシ塩化マグネシウムなどのアリロキシマグネシウムハライド；エトキシマグネシウム、イソプロポキシマグネシウム、ブトキシマグネシウム、n-オクトキシマグネシウム、2-エチルヘキソキシマグネシウムなどのアルコキシマグネシウム；フェノキシマグネシウム、ジメチルフェノキシマグネシウムなどのアリロキシマグネシウム；ラウリン酸マグネシウム、ステアリン酸マグネシウムなどのマグネシウムのカルボン酸塩などが挙げられる。その他マグネシウム金属、水素化マグネシウムを用いることもできる。

【0026】これら還元能を有しないマグネシウム化合物は、上述した還元能を有するマグネシウム化合物から誘導した化合物、あるいは触媒成分の調製時に誘導した化合物であってもよい。還元能を有しないマグネシウム化合物を、還元能を有するマグネシウム化合物から誘導するには、たとえば還元能を有するマグネシウム化合物を、ポリシロキサン化合物、ハロゲン含有シラン化合物、ハロゲン含有アルミニウム化合物、エステル、アルコール、ハロゲン含有化合物、あるいはOH基や活性な炭素-酸素結合を有する化合物と接触させればよい。

【0027】なお上記の還元能を有するマグネシウム化合物および還元能を有しないマグネシウム化合物は、後述する有機金属化合物、たとえばアルミニウム、亜鉛、ホウ素、ベリリウム、ナトリウム、カリウムなどの他の金属との錯化合物、複化合物を形成していてもよく、あ

halogen.

[0024] Concretely, dimethyl magnesium, diethyl magnesium, dipropyl magnesium, dibutyl magnesium, di amyl magnesium, the di hexyl magnesium, di decyl magnesium, octyl butyl magnesium and ethyl butyl magnesium or other dialkyl magnesium compound; ethyl magnesium chloride, propyl magnesium chloride, the butyl magnesium chloride, hexyl magnesium chloride and amyl magnesium chloride or other alkyl magnesium halide; you can list butyl ethoxy magnesium, ethyl butoxy magnesium, the octyl butoxy magnesium or other alkyl magnesium alkoxide and in addition butyl magnesium hydride etc as organomagnesium compound which possesses this kind of reduction capability.

[0025] In addition concretely, magnesium chloride, magnesium bromide, magnesium iodide and magnesium fluoride or other magnesium halide; the methoxy magnesium chloride, ethoxy magnesium chloride, isopropoxy magnesium chloride, butoxy magnesium chloride and octoxy magnesium chloride or other alkoxy magnesium halide; phenoxy magnesium chloride and methyl phenoxy magnesium chloride or other allyloxy magnesium halide; ethoxy magnesium, isopropoxy magnesium, butoxy magnesium, n-octoxy magnesium and the 2-ethyl hexoxy magnesium or other alkoxy magnesium; phenoxy magnesium and dimethyl phenoxy magnesium or other allyloxy magnesium; you can list magnesium laurate and carbonate etc of magnesium stearate or other magnesium as magnesium compound which does not possess reduction capability. In addition it is possible also to use magnesium metal and magnesium hydride.

[0026] Magnesium compound which does not possess these reduction capability, may be compound which was induced from magnesium compound which possesses reduction capability which the description above is done or compound which was induced when manufacturing catalyst component. magnesium compound which does not possess reduction capability, is induced from magnesium compound which possesses reduction capability, if magnesium compound which possesses for example reduction capability, it should have contacted with compound which possesses polysiloxane compound, the halogen-containing silane compound, halogen-containing aluminum compound, ester, alcohol, halogen containing compound or OH group and the active carbon-oxygen bond.

[0027] Furthermore magnesium compound which does not possess magnesium compound or reduction capability which possess above-mentioned reduction capability, complex of organometallic compound, for example aluminum, zinc, boron, beryllium, sodium and potassium or other other metal

るいは他の金属化合物との混合物であってもよい。さらに、マグネシウム化合物は単独であってもよく、上記の化合物を2種以上組み合わせてもよく、また液状状態で用いても固体状態で用いてもよい。マグネシウム化合物が固体である場合、電子供与体(a)として後述するアルコール類、カルボン酸類、アルデヒド類、アミン類、金属酸エステル類などを用いて液体状態にすることができる。

【0028】固体状チタン触媒成分[A-1]の調製に用いられるマグネシウム化合物としては、上述した以外にも多くのマグネシウム化合物が使用できるが、最終的に得られる固体状チタン触媒成分[A-1]中において、ハロゲン含有マグネシウム化合物の形をとることが好ましく、従ってハロゲンを含まないマグネシウム化合物を用いる場合には、調製の途中でハロゲン含有化合物と接触反応させることが好ましい。

【0029】これらの中でも、還元能を有しないマグネシウム化合物が好ましく、特にハロゲン含有マグネシウム化合物が好ましく、さらにこれらの中でも塩化マグネシウム、アルコキシ塩化マグネシウム、アリロキシ塩化マグネシウムが好ましい。

【0030】固体状チタン触媒成分[A-1]の調製においては、好ましくは電子供与体(a)が用いられる。このような電子供与体(a)としては、アルコール類、フェノール類、ケトン類、アルデヒド類、カルボン酸類、有機酸ハライド類、有機酸または無機酸のエステル類、エーテル類、ジエーテル類、酸アミド類、酸無水物類、アルコキシシランなどの含酸素電子供与体；アンモニア類、アミン類、ニトリル類、ピリジン類、イソシアネート類などの含窒素電子供与体が挙げられる。

【0031】より具体的には、メタノール、エタノール、プロパノール、ブタノール、ペンタノール、ヘキサノール、2-エチルヘキサノール、オクタノール、ドデカノール、オクタデシルアルコール、オレイルアルコール、ベンジルアルコール、フェニルエチルアルコール、クミルアルコール、イソプロピルアルコール、イソプロピルベンジルアルコールなどの炭素数1~18のアルコール類やトリクロロメタノールやトリクロロエタノール、トリクロロヘキサノールなどの炭素数1~18のハロゲン含有アルコール類；フェノール、クレゾール、キシレノール、エチルフェノール、プロピルフェノール、ノニルフェノール、クミルフェノール、ナフトールなどの低級アルキル基を有してもよい炭素数6~20のフェノール類；アセトン、メチルエチルケトン、メチルイソブチルケトン、アセトフェノン、ベンゾフェノン、ベンゾキノなどの炭素数3~15のケトン類；アセトアルデヒド、プロピオンアルデヒド、オクチルアルデヒド、ベンズ

which it mentions later, may form heterocompound, or to be mixture of other metal compound is possible. Furthermore, it is possible to be a alone, above-mentioned compound the 2 kinds or more to combine magnesium compound is possible, in addition even when using with liquid state, with solid state to use it is possible. When magnesium compound is solid, it can make liquid state as electron donor (a) making use of alcohols, carboxylic acid, of aldehydes, amines and metal acid esters etc which it mentions later.

[0028] Description above in addition to doing, you can use many magnesium compounds as magnesium compound which is used for manufacturing solid state titanium catalyst component [A-1], but it is desirable to take shape of halogen-containing magnesium compound, finally in solid state titanium catalyst component [A-1] which is acquired, when magnesium compound which therefore does not include the halogen is used, in middle of manufacturing halogen containing compound and contact reaction it is desirable to do.

[0029] And magnesium compound which does not possess reduction capability is desirable among these, especially halogen-containing magnesium compound is desirable, furthermore magnesium chloride, the alkoxy magnesium chloride and allyloxy magnesium chloride are desirable among these.

[0030] At time of manufacturing solid state titanium catalyst component [A-1], it can use preferably electron donor (a). As this kind of electron donor (a), esters of alcohols, phenols, ketones, the aldehydes, carboxylic acid, organic acid halide and organic acid or inorganic acid, ethers, diether, the acyl amides, acid anhydride and alkoxy silane or other oxygen containing electron donor; you can list ammonia types, amines, the nitriles, pyridine and isocyanates or other nitrogen-containing electron donor.

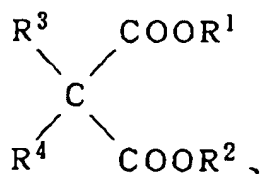
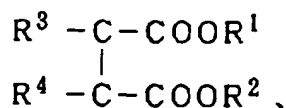
[0031] More concrete, methanol, ethanol, propanol, butanol, pentanol, the hexanol, 2-ethylhexanol, octanol, dodecanol, octadecyl alcohol, oleyl alcohol, the benzyl alcohol, phenylethyl alcohol, cumyl alcohol, isopropyl alcohol, isopropyl benzyl alcohol or other carbon number 1 to 18 alcohols and trichloro methanol and the trichloroethanol and trichloro hexanol or other carbon number 1 to 18 halogen-containing alcohols; It is possible to possess phenol, cresol, xylol, ethyl phenol, the propyl phenol, nonyl phenol, cumyl phenol and naphthol or other lower alkyl group carbon number 6 to 20 phenols; acetone, methylethyl ketone, methyl isobutyl ketone, acetophenone, benzophenone and benzoquinone or other carbon number 3 to 15 ketones; acetaldehyde, propionaldehyde, octyl aldehyde, benzaldehyde, tolualdehyde and naphthaldehyde or other carbon number 2 to 15 aldehydes; methyl formate, methyl acetate, ethyl acetate, vinyl acetate, propyl acetate, octyl

アルデヒド、トルアルデヒド、ナフトアルデヒドなどの炭素数2～15のアルデヒド類；ギ酸メチル、酢酸メチル、酢酸エチル、酢酸ビニル、酢酸プロピル、酢酸オクチル、酢酸シクロヘキシル、プロピオン酸エチル、酪酸メチル、吉草酸エチル、クロル酢酸メチル、ジクロル酢酸エチル、メタクリル酸メチル、クロトン酸エチル、シクロヘキサンカルボン酸エチル、安息香酸メチル、安息香酸エチル、安息香酸プロピル、安息香酸ブチル、安息香酸オクチル、安息香酸シクロヘキシル、安息香酸フェニル、安息香酸ベンジル、トルイル酸メチル、トルイル酸エチル、トルイル酸アミル、エチル安息香酸エチル、アニス酸メチル、アニス酸エチル、エトキシ安息香酸エチル、γ-ブチロラクトン、δ-バレロラクトン、クマリンフタリド、炭酸エチルなどの炭素数2～18の有機酸エステル類；アセチルクロリド、ベンゾイルクロリド、トルイル酸クロリド、アニス酸クロリドなどの炭素数2～15の酸ハライド類；メチルエーテル、エチルエーテル、イソプロピルエーテル、ブチルエーテル、アミルエーテル、テトラヒドロフラン、アニソール、ジフェニルエーテルなどの炭素数2～20のエーテル類；酢酸N,N-ジメチルアミド、安息香酸N,N-ジエチルアミド、トルイル酸N,N-ジメチルアミドなどの酸アミド類；トリメチルアミン、トリエチルアミン、トリブチルアミン、トリベンジルアミン、テトラメチルエチレンジアミンなどのアミン類；アセトニトリル、ベンゾニトリル、トリニトリルなどのニトリル類；ピリジン、メチルピリジン、エチルピリジン、ジメチルピリジンなどのピリジン類；無水酢酸、無水フタル酸、無水安息香酸などの酸無水物などを例示することができる。

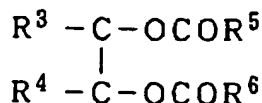
[0032] また有機酸エステルとしては、下記一般式で表される骨格を有する多価カルボン酸エステルを好ましい例として挙げる事ができる。

[0033]

[化1]



または



[0034] (式中、R¹は置換または非置換の炭化水素基、R²、R⁵、R⁶は水素あるいは置換または非置換の炭化水素基、R³、R⁴は、水素あるいは置換または非置換

acetate, cyclohexyl acetate, ethyl propionate, methyl butyrate, ethyl valerate, methyl chloroacetate, ethyl dichloroacetate, methyl methacrylate, ethyl crotonate, ethyl cyclohexane carboxylate, methyl benzoate, ethyl benzoate, propyl benzoate, benzyl benzoate, octyl benzoate, cyclohexyl benzoate, phenyl benzoate, benzyl benzoate, methyl toluate, ethyl toluate, amyl toluate, ethyl ethylbenzoate, methyl anisate, ethyl anisate, ethyl ethoxybenzoate, γ-butyrolactone, δ-valerolactone, coumarin phthalide and ethyl carbonate or other carbon number 2 to 18 organic acid esters; acetyl chloride, benzoyl chloride, toluoyl chloride and anisoyl chloride or other carbon number 2 to 15 acid halide; methyl ether, ethyl ether, the isopropyl ether, butyl ether, amyl ether, tetrahydrofuran, anisol and diphenylether or other carbon number 2 to 20 ethers; the acetic acid N,N-dimethylamido, benzoic acid N,N-diethyl amide and toluic acid N,N-dimethylamido or other acyl amides; trimethyl amine, triethylamine, tributyl amine, the tri benzylamine and tetramethyl ethylenediamine or other amines; acetonitrile, benzonitrile and tri nitrile or other nitriles; the pyridine, methylpyridine, ethylpyridine and dimethyl pyridine or other pyridine; it is possible to illustrate acetic anhydride, phthalic anhydride and benzoic anhydride or other acid anhydride etc.

[0032] In addition you can list polybasic carboxylic acid ester which possesses skeleton which is displayed with below-mentioned General Formula as organic acid ester, as desirable example.

[0033]

[Chemical Formula 1]

[0034] (In Formula, as for R¹ hydrocarbon group of substituted or unsubstituted, as for the R², R⁵ and R⁶ hydrocarbon group of hydrogen or substituted or unsubstituted, as for R³ and

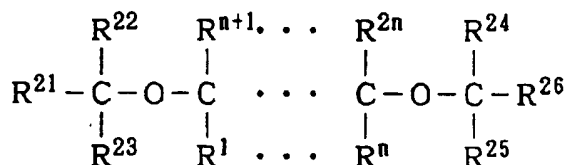
の炭水素基であり、好ましくはその少なくとも一方は置換または非置換の炭化水素基である。またR³とR⁴とは互いに連結されて環状構造を形成していてもよい。炭化水素基R¹～R⁶が置換されている場合の置換基は、N、O、Sなどの異原子を含み、たとえばC-O-C、COOR、COOH、OH、SO₃H、-C-N-C-、NH₂などの基を有する。)このような、多価カルボン酸エステルとしては、具体的には、脂肪族ポリカルボン酸エステル、脂環族ポリカルボン酸エステル、芳香族ポリカルボン酸エステル、異節環ポリカルボン酸エステルなどが挙げられる。

【0035】好ましい具体例としては、マレイン酸n-ブチル、メチルマロン酸ジイソブチル、シクロヘキセンカルボン酸ジn-ヘキシル、ナジック酸ジエチル、テトラヒドロフタル酸ジイソプロピル、フタル酸ジエチル、フタル酸ジイソブチル、フタル酸ジn-ブチル、フタル酸ジ2-エチルヘキシル、3,4-フランジカルボン酸ジブチルなどが挙げられる。

【0036】特に好ましい多価カルボン酸エステルとしては、フタル酸エステル類を例示することができる。さらにポリエーテル化合物として下記一般式で表される化合物が挙げられる。

【0037】

【化2】



【0038】(式中、nは2≤n≤10の整数であり、R¹～R²⁶は炭素、水素、酸素、ハロゲン、窒素、硫黄、リン、ホウ素およびケイ素から選ばれる少なくとも1種の元素を有する置換基であり、任意のR¹～R²⁶、好ましくはR¹～R²ⁿは共同してベンゼン環以外の環を形成していてもよく、主鎖中に炭素以外の原子が含まれていてもよい。)好ましい具体例としては、2,2-ジイソブチル-1,3-ジメトキシプロパン、2-イソプロピル-2-イソペンチル-1,3-ジメトキシプロパン、2,2-ジシクロヘキシル-1,3-ジメトキシプロパン、2,2-ビス(シクロヘキシルメチル)-1,3-ジメトキシプロパンなどを例示することができる。

【0039】上記のような電子供与体(a)は2種以上併用することができる。なお本発明で用いられる固体状チタン触媒成分[A-1]は、調製時に、上記のような化合

R⁴, it is a charcoal hydrogen group of hydrogen or substituted or unsubstituted, the at least one of preferably is hydrocarbon group of substituted or unsubstituted. In addition R³ and R⁴ being connected mutually, it is possible to form the ring structure. substituent when hydrocarbon group R¹ to R⁶ is substituted, including N, the O and S or other heteroatom, has for example C-O-C, COOR, COOH, OH, the SO₃H, -C-N-C- and NH₂ or other basis.) This kind of, as polybasic carboxylic acid ester, concretely, you can list aliphatic polycarboxylic acid ester, the cycloaliphatic polycarboxylic acid ester, aromatic polycarboxylic acid ester and heterocyclic ring polycarboxylic acid ester etc.

[0035] As desirable embodiment, you can list n-butyl maleate, methylmalonic acid diisobutyl, cyclohexene carboxylic acid di n-hexyl, the diethyl Nadate, diisopropyl tetrahydrophthalate, diethyl phthalate, diisobutyl phthalate, di-n-butyl phthalate, di-2-ethylhexyl phthalate and the 3,4-furan dicarboxylic acid dibutyl etc.

[0036] Especially, it is possible to illustrate phthalic acid esters as desirable polybasic carboxylic acid ester. Furthermore you can list compound which is displayed with the below-mentioned General Formula as polyether compound.

[0037]

[Chemical Formula 2]

[0038] (In Formula, n is integer of 2≤n≤10, R¹ to R²⁶ is the substituent which possesses element of at least 1 kind which is chosen from the carbon, hydrogen, oxygen, halogen, nitrogen, sulfur, the phosphorus and boron and silicon, optional R¹ to R²⁶, preferably R¹ to R²ⁿ cooperating, may form ring other than benzene ring, atom other than carbon maybe included in main chain.) As desirable embodiment, it is possible to illustrate 2,2-diisobutyl-1,3-dimethoxy propane, the 2-isopropyl-2-isopentyl-1,3-dimethoxy propane, 2,2-dicyclohexyl-1,3-dimethoxy propane and 2,2-bis(cyclohexyl methyl)-1,3-dimethoxy propane etc.

[0039] As description above 2 kinds or more it can jointly use electron donor (a). Furthermore as for solid state titanium catalyst component [A-1] which is used with this invention,

物に加えて、担体化合物および反応助剤などとして用いられる珪素、リン、アルミニウムなどを含む有機および無機化合物などを接触させて調製してもよい。

【0040】このような担体化合物としては、 Al_2O_3 、 SiO_2 、 B_2O_3 、 MgO 、 CaO 、 TiO_2 、 ZnO 、 SnO_2 、 BaO 、 ThO 、スチレン-ジビニルベンゼン重合体などの樹脂などが用いられる。この中で Al_2O_3 、 SiO_2 、スチレン-ジビニルベンゼン共重合体が好ましい。

【0041】本発明で用いられる固体状チタン触媒成分[A-1]は、上記したようなチタン化合物、マグネシウム化合物および好ましくは電子供与体(a)を接触させて調製される。

【0042】これら化合物を用いた固体状チタン触媒成分[A-1]の調製方法は、特に限定されるものではないが、4価のチタン化合物を用いる場合について数例挙げて以下に簡単に述べる。

【0043】(1) マグネシウム化合物、電子供与体(a)および炭化水素溶媒から成る溶液を、有機金属化合物と接触反応させて固体を析出させた後、または析出させながらチタン化合物と接触反応させる方法。

【0044】(2) マグネシウム化合物と電子供与体(a)から成る錯体を有機金属化合物と接触反応させた後チタン化合物を接触反応させる方法。

(3) 無機担体と有機マグネシウム化合物の接触物に、チタン化合物を接触反応させる方法。この際、予め上記接触物をハロゲン含有化合物、電子供与体(a)および／または有機金属化合物と接触反応させてもよい。

【0045】(4) マグネシウム化合物、電子供与体(a)、場合によっては更に炭化水素溶媒を含む溶液と無機または有機担体との混合物から、マグネシウム化合物の担持された無機または有機担体を得、次いでチタン化合物を接触させる方法。

【0046】(5) マグネシウム化合物、チタン化合物、電子供与体(a)、場合によっては更に炭化水素溶媒を含む溶液と無機または有機担体との接触により、マグネシウム、チタンの担持された[A-1]固体状チタン触媒成分を得る方法。

when manufacturing, contacting, it is possible to manufacture the organic and inorganic compound etc which includes silicon, phosphorus and aluminum etc which are used as description above in addition to compound, as support compound and reaction auxiliary agent etc.

[0040] As this kind of support compound, it can use Al_2O_3 , SiO_2 , B_2O_3 , the MgO , CaO , TiO_2 , ZnO , SnO_2 , BaO , the ThO and styrene-di vinyl benzene polymer or other resin etc. Among these Al_2O_3 , SiO_2 and styrene-di vinyl benzene copolymer are desirable.

[0041] Solid state titanium catalyst component [A-1] which is used with this invention, , contacting, is manufactured titanium compound, magnesium compound and kind of preferably electron donor (a) which were inscribed.

[0042] Preparation method of solid state titanium catalyst component [A-1] which uses these compound is not something which especially is limited. several examples listing concerning when quaternary titanium compound is used, you express simply below.

[0043] (1) organometallic compound and contact reaction doing solution which consists of magnesium compound, the electron donor (a) and hydrocarbon solvent, while after precipitating, or precipitating the solid, titanium compound and contact reaction method which is done.

[0044] (2) Complex which consists of magnesium compound and electron donor (a) method which the titanium compound after organometallic compound and contact reaction contact reaction is done.

(3) In contacted matter of inorganic support and organomagnesium compound, method which titanium compound the contact reaction is done. In this case, beforehand halogen containing compound, electron donor (a) and/or organometallic compound and contact reaction it is possible to do above-mentioned contacted matter.

[0045] (4) Magnesium compound and electron donor (a), depending upon in case method which furthermore from blend of solution and inorganic or organic support which include the hydrocarbon solvent, obtains inorganic or organic support where magnesium compound is borne, titanium compound contacts next.

[0046] (5) Magnesium compound, titanium compound and electron donor (a), depending upon in case the method which obtains [A-1] solid state titanium catalyst component where magnesium and titanium are borne furthermore by contact with solution and inorganic or organic support which include

【0047】(6) 液状状態の有機マグネシウム化合物をハロゲン含有チタン化合物と接触反応させる方法。

(7) 液状状態の有機マグネシウム化合物をハロゲン含有化合物と接触反応後、チタン化合物を接触させる方法。

【0048】(8) アルコキシ基含有マグネシウム化合物をハロゲン含有チタン化合物と接触反応する方法。

(9) アルコキシ基含有マグネシウム化合物および電子供与体 (a) から成る錯体をチタン化合物と接触反応する方法。

【0049】(10) アルコキシ基含有マグネシウム化合物および電子供与体 (a) から成る錯体を有機金属化合物と接触後チタン化合物と接触反応させる方法。

(11) マグネシウム化合物と、電子供与体 (a) と、チタン化合物とを任意の順序で接触、反応させる方法。この反応は、各成分を電子供与体 (a) および／または有機金属化合物やハロゲン含有ケイ素化合物などの反応助剤で予備処理してもよい。

【0050】(12) 還元能を有しない液状のマグネシウム化合物と、液状チタン化合物とを、必要に応じて電子供与体 (a) の存在下で反応させて固体状のマグネシウム・チタン複合体を析出させる方法。

【0051】(13) (12) で得られた反応生成物に、チタン化合物をさらに反応させる方法。

(14) (11) あるいは (12) で得られる反応生成物に、電子供与体 (a) およびチタン化合物をさらに反応させる方法。

【0052】(15) マグネシウム化合物とチタン化合物と必要に応じて電子供与体 (a) とを、粉砕して得られた固体状物を、ハロゲン、ハロゲン化合物および芳香族炭化水素のいずれかで処理する方法。なおこの方法においては、マグネシウム化合物のみを、あるいはマグネシウム化合物と電子供与体 (a) とからなる錯化合物を、あるいはマグネシウム化合物とチタン化合物を粉砕する工程を含んでもよい。また粉砕後に反応助剤で予備処理し、次いでハロゲンなどで処理してもよい。反応助剤としては、有機金属化合物あるいはハロゲン含有ケイ素化合物

hydrocarbon solvent.

[0047] (6) Organomagnesium compound of liquid state halogen-containing titanium compound and contact reaction method which is done.

(7) Organomagnesium compound of liquid state after halogen containing compound and contact reaction, titanium compound and the method which contacts.

[0048] (8) Alkoxy group-containing magnesium compound halogen-containing titanium compound and contact reaction method which is done.

(9) Complex which consists of alkoxy group-containing magnesium compound and electron donor (a) titanium compound and the contact reaction method which is done.

[0049] (10) Complex which consists of alkoxy group-containing magnesium compound and electron donor (a) after organometallic compound and contact titanium compound and contact reaction method which is done.

(11) With optional order it contacts with magnesium compound and electron donor (a) and the titanium compound and method which reacts. This reaction pretreatment may do each component with electron donor (a) and/or organometallic compound and the halogen-containing silicon compound or other reaction auxiliary agent.

[0050] (12) Reacting with magnesium compound and liquid state titanium compound of liquid state which does not possess reduction capability, under existing of according to need electron donor (a), method which precipitates magnesium * titanium composite of solid state.

[0051] (13) In reaction product which is acquired with (12), titanium compound furthermore the method which reacts.

(14) (11) Or in reaction product which is acquired with (12), electron donor (a) and titanium compound furthermore method which reacts.

[0052] (15) Magnesium compound and titanium compound and according to need electron donor (a), powder fragment doing, solid state substance which it acquires, method which is treated with any of the halogen, halogen compound and aromatic hydrocarbon. Furthermore regarding to this method, only magnesium compound, or the complex which consists of magnesium compound and electron donor (a), or may include the step which magnesium compound and titanium compound powder fragment is done. In addition after powder fragment pretreatment it does with reaction auxiliary agent, is possible to

物などが挙げられる。

【0053】(16)マグネシウム化合物を粉砕した後、チタン化合物と接触・反応させる方法。この際、粉砕時および／または接触・反応時に電子供与体(a)や、反応助剤を用いてもよい。

【0054】(17)上記(11)～(16)で得られる化合物をハロゲンまたはハロゲン化合物または芳香族炭化水素で処理する方法。

(18)金属酸化物、有機マグネシウムおよびハロゲン含有化合物との接触反応物を、チタン化合物および必要に応じて電子供与体(a)と接触させる方法。|

【0055】(19)有機酸のマグネシウム塩、アルコキシマグネシウム、アリーロキシマグネシウムなどのマグネシウム化合物を、チタン化合物および／またはハロゲン含有炭化水素および必要に応じて電子供与体(a)と反応させる方法。

【0056】(20)マグネシウム化合物とアルコキシチタンとを少なくとも含む炭化水素溶液とチタン化合物および／または電子供与体(a)とを接触させる方法。この際、必要に応じて、ハロゲン含有ケイ素化合物などのハロゲン含有化合物をさらに接触させてもよい。

【0057】(21)還元能を有しない液状状態のマグネシウム化合物と有機金属化合物とを反応させて固体状のマグネシウム・金属(アルミニウム)複合体を析出させ、次いでチタン化合物および必要に応じて電子供与体(a)を反応させる方法。

【0058】このような固体状チタン触媒成分[A-1]の調製は、通常-70℃～200℃、好ましくは-50℃～150℃の温度で行われる。このようにして得られる固体状チタン触媒成分[A-1]は、チタン、マグネシウム、ハロゲンおよび好ましくは電子供与体(a)を含有している。

【0059】この固体状チタン触媒成分[A-1]において、ハロゲン／チタン(原子比)は、2～200、好ましくは4～90であり、マグネシウム／チタン(原子比)は、1～100、好ましくは2～50であることが望ましい。

【0060】また好ましくは電子供与体(a)は、通常、電子供与体(a)／チタン(モル比)が、0.01～1

treat next with halogen etc. As reaction auxiliary agent, you can list organometallic compound or halogen-containing silicon compound etc.

[0053] (16) Powder fragment after doing magnesium compound, titanium compound and contact * the method which reacts. In this case, at time of powder fragment at time of and/or contact* reaction making use of electron donor (a) and reaction auxiliary agent it is good.

[0054] (17) Compound which is acquired with above-mentioned (11) to (16) the method which is treated with halogen or halogenated compound or aromatic hydrocarbon.

(18) Contact reaction product of metal oxide, organic magnesium and halogen containing compound, method which contacts with titanium compound and according to need electron donor (a).

[0055] (19) Magnesium salt of organic acid, alkoxy magnesium and aryloxy magnesium or other magnesium compound, method which reacts with titanium compound and/or halogen-containing hydrocarbon and according to need electron donor (a).

[0056] (20) Method which contacts with magnesium compound and hydrocarbon solution and titanium compound and/or electron donor (a) which alkoxy titanium includes at least. In this case, according to need and halogen-containing silicon compound or other halogen containing compound furthermore it is possible to contact.

[0057] (21) Reacting with magnesium compound and organometallic compound of liquid state which does not possess reduction capability, precipitating magnesium * metal (aluminum) composite of solid state, next the titanium compound and according to need electron donor (a) method which reacts.

[0058] Manufacturing this kind of solid state titanium catalyst component [A-1], is done usually with the temperature of -70 °C to 200 °C and preferably -50 °C to 150 °C. solid state titanium catalyst component [A-1] which is acquired in this way, contains titanium, the magnesium, halogen and preferably electron donor (a).

[0059] In this solid state titanium catalyst component [A-1], halogen / titanium (atomic ratio), is 2 to 200 and preferably 4 to 90, as for the magnesium / titanium (atomic ratio), it is desirable to be a 1 to 100 and a preferably 2 to 50.

[0060] In addition as for preferably electron donor (a), usually, electron donor (a) / titanium (mole ratio), is contained at ratio

0.0、好ましくは0.05～50の割合で含有される。このような固体状チタン触媒成分 [A-1] の調製方法については、たとえば以下に例示するような公報にその詳細が記載されている。

【0061】特公昭46-34092号、特公昭53-46799号、特公昭60-3323号、特公昭63-54289号、特開平1-261404号、特開平1-261407号、特公昭47-41676号、特公昭47-46269号、特公昭48-19794号、特開昭60-262803号、特開昭59-147004号、特開昭59-149911号、特開平1-201308号、特開昭61-151211号、特開昭53-58495号、特開昭53-87990号、特開昭59-206413号、特開昭58-206613号、特開昭58-125706号、特開昭63-68606号、特開昭63-69806号、特開昭60-81210号、特開昭61-40306号、特開昭51-281189号、特開昭50-126590号、特開昭51-92885号、特公昭57-45244号、特公昭57-26613号、特公昭61-5483号、特開昭56-811号、特公昭60-37804号、特公昭59-50246号、特開昭58-83006号、特開昭48-16986号、特開昭49-65999号、特開昭49-86482号、特公昭56-39767号、特公昭56-32322号、特開昭55-29591号、特開昭53-146292号、特開昭57-63310号、特開昭57-63311号、特開昭57-63312号、特開昭62-273206号、特開昭63-69804号、特開昭61-21109号、特開昭63-264607号、特開昭60-23404号、特開昭60-44507号、特開昭60-158204号、特開昭61-55104号、特開昭2-28201号、特開昭58-196210号、特開昭64-54005号、特開昭59-149905号、特開昭61-145206号、特開昭63-302号、特開昭63-225605号、特開昭64-69610号、特開平1-168707号、特開昭62-104810号、特開昭62-104811号、特開昭62-104812号、特開昭62-104813号など。

of 0.01 to 100 and preferably 0.05 to 50. Concerning preparation method of this kind of solid state titanium catalyst component [A-1], details are stated in the kind of disclosure which is illustrated below for example.

[0061] Japan Examined Patent Publication Sho 46-34092 number, Japan Examined Patent Publication Sho 53-46799 number, Japan Examined Patent Publication Sho 60-3323 number, Japan Examined Patent Publication Sho 63-54289 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 1-261404 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 1-261407 number, Japan Examined Patent Publication Sho 47-41676 number, Japan Examined Patent Publication Sho 47-46269 number, Japan Examined Patent Publication Sho 48-19794 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 60-262803 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 59-147004 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 59-149911 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 1-201308 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 61-151211 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 53-58495 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 53-87990 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 59-206413 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 58-206613 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 58-125706 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 63-68606 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 63-69806 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 60-81210 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 61-40306 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 51-281189 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 50-126590 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 51-92885 number, Japan Examined Patent Publication Sho 57-45244 number, Japan Examined Patent Publication Sho 57-26613 number, Japan Examined Patent Publication Sho 61-5483 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 56-811 number, Japan Examined Patent Publication Sho 60-37804 number, Japan Examined Patent Publication Sho 59-50246 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 58-83006 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 48-16986 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 49-65999 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 49-86482 number, Japan Examined Patent Publication Sho 56-39767 number, Japan Examined Patent Publication Sho 56-32322 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 55-29591 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 53-146292 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 57-63310 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 57-63311 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 57-63312 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 62-273206 number, Japan Unexamined Patent Publication

Showa 6 3- 69804 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 6 1- 2 110 9 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 6 3- 264607 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 60-23404 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 60-44507 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 60-158204 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 6 1- 55104 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 2- 28201 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 58- 196210 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 6 4- 54005 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 59-149905 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 6 1- 145206 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 6 3- 302 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 6 3- 225605 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 6 4- 69610 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 1- 168707 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 6 2- 104810 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 6 2- 104811 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 6 2- 104812 number and Japan Unexamined Patent Publication Showa 6 2- 104813 number etc.

【0062】以上触媒成分 [A-1] については、チタン化合物を用いる例について説明したが、本発明では触媒成分 [A-1] として上記のチタン化合物において、チタンをジルコニウム、ハフニウム、バナジウム、ニオブ、タンタルまたはクロムに代えて例示することもできる。

【0063】本発明では、[A] 遷移金属化合物触媒成分として挙げられる固体状チタン触媒成分の他の一例として、従来公知の [A-2] 三塩化チタン系触媒成分を用いることもできる。

【0064】[A-2] 三塩化チタン系触媒成分としては、前述した三塩化チタンを例示することができる。またこのような三塩化チタンは、前述の電子供与体 (a) および/または4価のチタン化合物とともに、あるいはこれらと接触させた後に用いることもできる。|

【0065】このような [A-2] 三塩化チタン系触媒成分の調製方法については、たとえば以下に例示するような公報にその詳細が記載されている。特開昭63-17274号、特開昭64-38409号、特開昭56-34711号、特開昭61-287904号、特開昭63-75007号、特開昭63-83106号、特開昭59-13630号、特開昭63-108008号、特開昭63-27508号、特開昭57-70110号、特開昭58-219207号、特開平1-144405号、特開平1-292011号、特開平1-292011号など。

[0062] You explained concerning or more catalyst component [A-1], concerning example which uses titanium compound, but with this invention replacing titanium to the zirconium, hafnium, vanadium, niobium, tantalum or chromium in the above-mentioned titanium compound as catalyst component [A-1], it is possible also to illustrate.

[0063] With this invention, it is possible also to use [A-2] titanium trichloride-based catalyst component of prior public knowledge, as other one example of solid state titanium catalyst component which is listed as [A] transition metal compound catalyst component.

[0064] [A-2] As titanium trichloride-based catalyst component, it is possible to illustrate titanium trichloride which is mentioned earlier. In addition this kind of titanium trichloride, can with aforementioned electron donor (a) and/or quaternary titanium compound, or these and also use after contacting.

[0065] Concerning preparation method of this kind of [A-2] titanium trichloride-based catalyst component, details are stated in kind of disclosure which is illustrated below for example. Japan Unexamined Patent Publication Showa 6 3- 17274 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 6 4- 38409 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 56-34711 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 6 1- 287904 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 6 3- 75007 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 6 3- 8 31 06 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 59-13630 number,

Japan Unexamined Patent Publication Showa 63-108008 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 63-27508 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 57-70110 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 58-219207 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 1-144405 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 1-292011 number and Japan Unexamined Patent Publication Hei 1-292011 number etc.

【0066】[A-2] 三塩化チタン系触媒成分としては、具体的に三塩化チタンが挙げられる。この三塩化チタンとしては、たとえば四塩化チタンを、水素や金属マグネシウム、金属アルミニウム、金属チタンなどの金属あるいは有機マグネシウム化合物、有機アルミニウム化合物、有機亜鉛化合物などの有機金属化合物と接触させて還元して得られる三塩化チタンが好ましく用いられる。またこのような三塩化チタンは、前述の電子供与体(a)および/または四価のチタン化合物とともに、あるいはこれらと接触させた後に用いることもできる。

【0067】さらに本発明では、[A] 遷移金属化合物触媒成分として、[A-3] メタロセン化合物を用いることもできる。[A-3] メタロセン化合物として具体的には、下記一般式で示される化合物が挙げられる。

【0068】 ML_x

[式中、MはZr、Ti、Hf、V、Nb、TaおよびCrからなる群から選ばれる遷移金属であり、Lは遷移金属に配位する配位子であり、少なくとも1個のLはシクロペンタジエニル骨格を有する配位子であり、シクロペンタジエニル骨格を有する配位子以外のLは、炭素数1~12の炭化水素基、アルコキシ基、アリーロキシ基、トリアルキルシリル基、 SO_3R 基(ただしRはハロゲンなどの置換基を有していてもよい炭素数1~8の炭化水素基)、ハロゲン原子または水素原子であり、xは遷移金属の原子価である。] シクロペンタジエニル骨格を有する配位子としては、たとえばシクロペンタジエニル基、メチルシクロペンタジエニル基、ジメチルシクロペンタジエニル基、トリメチルシクロペンタジエニル基、テトラメチルシクロペンタジエニル基、ペンタメチルシクロペンタジエニル基、エチルシクロペンタジエニル基、メチルエチルシクロペンタジエニル基、プロピルシクロペンタジエニル基、メチルプロピルシクロペンタジエニル基、ブチルシクロペンタジエニル基、メチルブチルシクロペンタジエニル基、ヘキシルシクロペンタジエニル基などのアルキル置換シクロペンタジエニル基あるいはインデニル基、4,5,6,7-テトラヒドロインデニル基、フルオレニル基などを例示することができる。これらの基は、ハロゲン原子、トリアルキルシリル基などで置換されていてもよい。

[0066] [A-2] As titanium trichloride-based catalyst component, you can list titanium trichloride concretely. As this titanium trichloride, for example titanium tetrachloride, contacting with hydrogen and metal magnesium, the metal aluminum, metallic titanium or other metal or organomagnesium compound, organo-aluminum compound and organozinc compound or other organometallic compound, reducing, it can use titanium trichloride which is acquired desirably. In addition this kind of titanium trichloride, with titanium compound of aforementioned can electron donor (a) and/or tetravalent, or these and also use after contacting.

[0067] Furthermore with this invention, it is possible also to use [A-3] metallocene compound, as [A] transition metal compound catalyst component. As [A-3] metallocene compound concretely, you can list compound which is shown with the below-mentioned General Formula.

[0068] ML_x

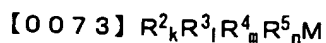
It is possible to illustrate for example cyclopentadienyl group, methyl cyclopentadienyl group, dimethyl cyclopentadienyl group, the trimethyl cyclopentadienyl group, tetramethyl cyclopentadienyl group, pentamethyl cyclopentadienyl group, ethyl cyclopentadienyl group, methylethyl cyclopentadienyl group, propyl cyclopentadienyl group, the methylpropyl cyclopentadienyl group, butyl cyclopentadienyl group, methyl butyl cyclopentadienyl group, hexyl cyclopentadienyl group or other alkyl substituted cyclopentadienyl group or indenyl group, 4,5,6,7-tetrahydroindenyl group and fluorenyl group etc as the ligand which possesses [Inside of Formula, As for M Zr, Ti, Hf, It is a transition metal which is chosen from group which consists of the V, Nb, Ta and Cr, L is ligand which coordination is done in transition metal, L of at least one is the ligand which possesses cyclopentadienyl skeleton, L other than ligand which possesses cyclopentadienyl skeleton, carbon number 1 to 12 hydrocarbon group, alkoxy group, aryloxy group, trialkyl silyl group and the SO_3R group (However as for R halogen or other optionally substituted carbon number 1 to 8 hydrocarbon group), is halogen atom or hydrogen atom, x is atomic valency of transition metal.] cyclopentadienyl skeleton. As for these groups, optionally substitutable with such as halogen atom and trialkyl silyl group.

【0069】これらの遷移金属に配位する配位子の中では、アルキル置換シクロペンタジエニル基が特に好ましい。上記一般式〔I〕で表される化合物がシクロペンタジエニル骨格を有する基を2個以上含む場合には、そのうち2個のシクロペンタジエニル骨格を有する基同士は、エチレン、プロピレンなどのアルキレン基、イソプロピリデン、ジフェニルメチレンなどの置換アルキレン基、シリレン基またはジメチルシリレン基、ジフェニルシリレン基、メチルフェニルシリレン基などの置換シリレン基などを介して結合されていてもよい。

【0070】シクロペンタジエニル骨格を有する配位子以外の配位子として、具体的に下記のようなものが挙げられる。炭素数1~12の炭化水素基としては、アルキル基、シクロアルキル基、アリール基、アラルキル基などが挙げられ、より具体的には、アルキル基としては、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基などが例示され、シクロアルキル基としては、シクロペンチル基、シクロヘキシル基などが例示され、アリール基としては、フェニル基、トリル基などが例示され、アラルキル基としては、ベンジル基、ネオフィル基などが例示される。

【0071】またアルコキシ基としては、メトキシ基、エトキシ基、ブトキシ基などが例示され、アリーロキシ基としては、フェノキシ基などが例示され、ハロゲンとしては、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素などが例示される。

【0072】 SO_3R で表される配位子としては、p-トルエンスルホナト基、メタンスルホナト基、トリフルオロメタンスルホナト基などが例示される。このようなシクロペンタジエニル骨格を有する配位子を含む〔A-3〕メタロセン化合物は、たとえば遷移金属の原子価が4である場合、より具体的には下記式で示される。



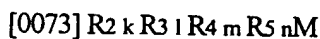
(式中、Mは上記遷移金属であり、 R^2 はシクロペンタジエニル骨格を有する基(配位子)であり、 R^3 、 R^4 および R^5 はシクロペンタジエニル骨格を有する基、アルキル基、シクロアルキル基、アリール基、アラルキル基、アルコキシ基、アリーロキシ基、トリアルキルシリル基、 SO_3R 基、ハロゲン原子または水素原子であり、kは1以上の整数であり、 $k+l+m+n=4$ である。)本発明では上記一般式において、 R^2 、 R^3 、 R^4 および R^5 のうち少なくとも2個すなわち R^2 および R^3 がシクロペンタジエニル骨格を有する基(配位子)であるメタロセン化合物が好ましく用いられる。これらのシクロペンタジエニル骨格を有する基はエチレン、プロピレンなどのアルキレン基、イソプロピリデン、ジフェニルメチレンな

[0069] In ligand which coordination is done, alkyl substituted cyclopentadienyl group especially is desirable in these transition metal. When 2 or more it includes group where compound which is displayed with above-mentioned General Formula [I] has cyclopentadienyl skeleton, group which possesses cyclopentadienyl skeleton of 2 among those may be connected, through ethylene, propylene or other alkylene group, isopropylidene, biphenyl methylene or other substituted alkylene group, silylene group or dimethyl silylene group, the biphenyl silylene group and methylphenyl silylene group or other substituted silylene group etc.

[0070] As description below you can list thing concretely as ligand other than ligand which possesses cyclopentadienyl skeleton. As carbon number 1 to 12 hydrocarbon group, You can list alkyl group, cycloalkyl group, aryl group and aralkyl group etc, the more concretely, methyl group, ethyl group, propyl group, isopropyl group and the butyl group etc are illustrated as alkyl group, cyclopentyl group and cyclohexyl group etc are illustrated as cycloalkyl group, phenyl group and tolyl group etc are illustrated as aryl group, benzyl group and neophyl group etc are illustrated as aralkyl group.

[0071] In addition methoxy group, ethoxy group and butoxy group etc are illustrated as the alkoxy group, phenoxy group etc is illustrated as aryloxy group, fluorine, the chlorine, bromine and iodine etc are illustrated as halogen.

[0072] p-toluene sulfonate group, methane sulfonate group and trifluoromethane sulfonate group etc are illustrated as ligand which is displayed with SO_3R . [A-3] metallocene compound which includes ligand which possesses this kind of cyclopentadienyl skeleton, when atomic valency of for example transition metal is 4, is shown more concretely with below-mentioned formula.



With (In Formula, M is above-mentioned transition metal, R^2 is the group (ligand) which possesses cyclopentadienyl skeleton, R^3 and R^4 and R^5 are the group, alkyl group, cycloalkyl group, aryl group, aralkyl group, alkoxy group, the aryloxy group, trialkyl silyl group, SO_3R group and halogen atom or hydrogen atom which possess cyclopentadienyl skeleton, the k is integer of 1 or more, is $k+l+m+n=4$.) this invention it can use metallocene compound which is a group (ligand) where the inside at least two namely R^2 and R^3 of R^2 , R^3 and R^4 and R^5 has cyclopentadienyl skeleton in above-mentioned General Formula, desirably. group which possesses these cyclopentadienyl skeleton may be connected through the ethylene, propylene or other alkylene group,

どの置換アルキレン基、シリレン基またはジメチルシリレン、ジフェニルシリレン、メチルフェニルシリレン基などの置換シリレン基などを介して結合されていてもよい。またR⁴およびR⁵はシクロペンタジエニル骨格を有する基、アルキル基、シクロアルキル基、アリール基、アラルキル基、アルコキシ基、アリーロキシ基、トリアルキルシリル基、SO₃R、ハロゲン原子または水素原子である。

[0074] 以下に、Mがジルコニウムである遷移金属化合物について具体的な化合物を例示する。ビス（インデニル）ジルコニウムジクロリド、ビス（インデニル）ジルコニウムジプロミド、ビス（インデニル）ジルコニウムビス（p-トルエンスルホナト）、ビス（4,5,6,7-テトラヒドロインデニル）ジルコニウムジクロリド、ビス（フルオレニル）ジルコニウムジクロリド、エチレンビス（インデニル）ジルコニウムジクロリド、エチレンビス（インデニル）ジルコニウムジプロミド、エチレンビス（インデニル）ジメチルジルコニウム、エチレンビス（インデニル）ジフェニルジルコニウム、エチレンビス（インデニル）メチルジルコニウムモノクロリド、エチレンビス（インデニル）ジルコニウムビス（メタンスルホナト）、エチレンビス（インデニル）ジルコニウムビス（p-トルエンスルホナト）、エチレンビス（インデニル）ジルコニウムビス（トリフルオロメタンスルホナト）、エチレンビス（4,5,6,7-テトラヒドロインデニル）ジルコニウムジクロリド、イソプロピリデン（シクロペンタジエニル-フルオレニル）ジルコニウムジクロリド、イソプロピリデン（シクロペンタジエニル-メチルシクロペンタジエニル）ジルコニウムジクロリド、ジメチルシリレンビス（シクロペンタジエニル）ジルコニウムジクロリド、ジメチルシリレンビス（メチルシクロペンタジエニル）ジルコニウムジクロリド、ジメチルシリレンビス（ジメチルシクロペンタジエニル）ジルコニウムジクロリド、ジメチルシリレンビス（トリメチルシクロペンタジエニル）ジルコニウムジクロリド、ジメチルシリレンビス（インデニル）ジルコニウムジクロリド、ジメチルシリレンビス（インデニル）ジルコニウムビス（トリフルオロメタンスルホナト）、ジメチルシリレンビス（4,5,6,7-テトラヒドロインデニル）ジルコニウムジクロリド、ジメチルシリレン（シクロペンタジエニル-フルオレニル）ジルコニウムジクロリド、ジフェニルシリレンビス（インデニル）ジルコニウムジクロリド、メチルフェニルシリレンビス（インデニル）ジルコニウムジクロリド、ビス（シクロペンタジエニル）ジルコニウムジプロミド、ビス（シクロペンタジエニル）メチルジルコニウムモノクロリド、ビス（シクロペンタジエニル）エチルジルコニウムモノクロリド、ビス（シクロペンタジエニル）シクロヘキシルジルコニウムモノクロリド、ビス（シクロペンタジエニル）フェニルジルコニウムモノクロリド、ビス（シクロペンタジエニル）ベンジルジル

isopropylidene, biphenyl methylene or other substituted alkylene group, silylene group or dimethyl silylene, the biphenyl silylene and methylphenyl silylene group or other substituted silylene group etc. In addition R⁴ and R⁵ is group, alkyl group, cycloalkyl group, aryl group, the aralkyl group, alkoxy group, aryloxy group, trialkyl silyl group, SO₃R and halogen atom or hydrogen atom which possess cyclopentadienyl skeleton.

[0074] Below, concrete compound is illustrated concerning transition metal compound where M is zirconium. bis (indenyl) zirconium dichloride, bis (indenyl) zirconium dibromide, bis (indenyl) zirconium bis (p-toluene sulfonate), bis (4,5,6,7-tetrahydroindenyl) zirconium dichloride, bis (fluorenyl) zirconium dichloride, ethylene bis (indenyl) zirconium dichloride, ethylene bis (indenyl) zirconium dibromide, ethylene bis (indenyl) dimethyl zirconium, ethylene bis (indenyl) diphenyl zirconium, ethylene bis (indenyl) methyl zirconium monochloride, ethylene bis (indenyl) zirconium bis (methane sulfonate), ethylene bis (indenyl) zirconium bis (p-toluene sulfonate), ethylene bis (indenyl) zirconium bis (trifluoromethane sulfonate), ethylene bis (4,5,6,7-tetrahydroindenyl) zirconium dichloride, isopropylidene (cyclopentadienyl- fluorenyl) zirconium dichloride, isopropylidene (cyclopentadienyl- methyl cyclopentadienyl) zirconium dichloride, dimethyl silylene bis (cyclopentadienyl) zirconium dichloride, dimethyl silylene bis (methyl cyclopentadienyl) zirconium dichloride, dimethyl silylene bis (dimethyl cyclopentadienyl) zirconium dichloride, dimethyl silylene bis (trimethyl cyclopentadienyl) zirconium dichloride, dimethyl silylene bis (indenyl) zirconium dichloride, dimethyl silylene bis (indenyl) zirconium bis (trifluoromethane sulfonate), dimethyl silylene bis (4,5,6,7-tetrahydroindenyl) zirconium dichloride, dimethyl silylene (cyclopentadienyl- fluorenyl) zirconium dichloride, biphenyl silylene bis (indenyl) zirconium dichloride, methylphenyl silylene bis (indenyl) zirconium dichloride, bis (cyclopentadienyl) zirconium dichloride, bis (cyclopentadienyl) zirconium dibromide, bis (cyclopentadienyl) methyl zirconium monochloride, bis (cyclopentadienyl) ethyl zirconium monochloride, bis (cyclopentadienyl) cyclohexyl zirconium monochloride, bis (cyclopentadienyl) phenyl zirconium monochloride, bis (cyclopentadienyl) benzyl zirconium monochloride, bis (cyclopentadienyl) zirconium monochloride mono hydride, bis (cyclopentadienyl) methyl zirconium mono hydride, bis (cyclopentadienyl) dimethyl zirconium, bis (cyclopentadienyl) diphenyl zirconium, bis (cyclopentadienyl) dibenzyl zirconium, bis (cyclopentadienyl) zirconium methoxy chloride, bis (cyclopentadienyl) zirconium ethoxy chloride, bis (cyclopentadienyl) zirconium bis (methane sulfonate), bis (cyclopentadienyl) zirconium bis (p-toluene sulfonate), bis (cyclopentadienyl) zirconium bis (trifluoromethane sulfonate),

コニウムモノクロリド、ビス(シクロペンタジエニル)ジルコニウムモノクロリドモノハイドライド、ビス(シクロペンタジエニル)メチルジルコニウムモノハイドライド、ビス(シクロペンタジエニル)ジメチルジルコニウム、ビス(シクロペンタジエニル)ジフェニルジルコニウム、ビス(シクロペンタジエニル)ジベンジルジルコニウム、ビス(シクロペンタジエニル)ジルコニウムメトキシクロリド、ビス(シクロペンタジエニル)ジルコニウムエトキシクロリド、ビス(シクロペンタジエニル)ジルコニウムビス(メタンスルホナト)、ビス(シクロペンタジエニル)ジルコニウムビス(p-トルエンスルホナト)、ビス(シクロペンタジエニル)ジルコニウムビス(トリフルオロメタンスルホナト)、ビス(メチルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、ビス(ジメチルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、ビス(ジメチルシクロペンタジエニル)ジルコニウムエトキシクロリド、ビス(ジメチルシクロペンタジエニル)ジルコニウムビス(トリフルオロメタンスルホナト)、ビス(エチルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、ビス(メチルエチルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、ビス(プロピルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、ビス(メチルプロピルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、ビス(ブチルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、ビス(メチルブチルシクロペンタジエニル)ジルコニウムビス(メタンスルホナト)、ビス(トリメチルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、ビス(テトラメチルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、ビス(ペンタメチルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、ビス(ヘキシルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、ビス(トリメチルシリルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド。

【0075】なお上記例示において、シクロペンタジエニル環の二置換体は1,2-および1,3-置換体を含み、三置換体は1,2,3-および1,2,4-置換体を含む。またプロピル、ブチルなどのアルキル基は、n-, i-, sec-, tert-などの異性体を含む。

【0076】また上記のようなジルコニウム化合物において、ジルコニウムを、チタン、ハフニウム、バナジウム、ニオブ、タンタルまたはクロムに置換えた化合物を用いることもできる。

【0077】これらの化合物は単独で用いてもよいし、2種以上を組み合わせ用いてもよい。また炭化水素あるいはハロゲン化炭化水素に希釈して用いてもよい。本発明では、メタロセン化合物[A-3]として、中心の金属原子がジルコニウムであり、少なくとも2個のシクロペンタジエニル骨格を含む配位子を有するジルコノセン化合物が好ましく用いられる。

bis (methyl cyclopentadienyl) zirconium dichloride, bis (dimethyl cyclopentadienyl) zirconium dichloride, bis (dimethyl cyclopentadienyl) zirconium ethoxy chloride, bis (dimethyl cyclopentadienyl) zirconium bis (trifluoromethane sulfonate), bis (ethyl cyclopentadienyl) zirconium dichloride, bis (methylethyl cyclopentadienyl) zirconium dichloride, bis (propyl cyclopentadienyl) zirconium dichloride, bis (methylpropyl cyclopentadienyl) zirconium dichloride, bis (butyl cyclopentadienyl) zirconium dichloride, bis (methyl butyl cyclopentadienyl) zirconium bis (methane sulfonate), bis (trimethyl cyclopentadienyl) zirconium dichloride, bis (tetramethyl cyclopentadienyl) zirconium dichloride, bis (pentamethyl cyclopentadienyl) zirconium dichloride, bis (hexyl cyclopentadienyl) zirconium dichloride and bis (trimethylsilyl cyclopentadienyl) zirconium dichloride.

[0075] Furthermore as for disubstituted compound of cyclopentadienyl ring including 1, 2- and the 1, 3- substituted compound, as for trisubstituted compound it includes 1,2, 3- and 1,2, 4- substituted compound at the time of above-mentioned illustrating. In addition propyl and butyl or other alkyl group, include n-, i-, the s- and t- or other isomer.

[0076] In addition substitution also to use compound which is obtained it is possible zirconium, to titanium, hafnium, vanadium, niobium, the tantalum or chromium as description above in zirconium compound.

[0077] It is possible to use these compound with alone it is possible to use and, combining 2 kinds or more. In addition diluting in hydrocarbon or halogenated hydrocarbon, it is possible to use. With this invention, metal atom of center is zirconium as metallocene compound [A-3], it can use zirconocene compound which possesses ligand which includes cyclopentadienyl skeleton of at least two desirably.

【0078】このような【A-3】メタロセン化合物の調製方法については、たとえば以下に例示する公報にその詳細が記載されている。特開昭63-61010号、特開昭63-152608号、特開昭63-264606号、特開昭63-280703号、特開昭64-6003号、特開平1-95110号、特開平3-62806号、特開平1-259004号、特開昭64-45406号、特開昭60-106808号、特開昭60-137911号、特開昭58-19309号、特開昭60-35006号、特開昭60-35007号、特開昭61-296008号、特許公表63-501369号、特開昭61-221207号、特開昭62-121707号、特開昭63-66206号、特開平2-22307号、特開平2-173110号、特開平2-302410号、特開平1-129003号、特開平1-210404号、特開平3-66710号、特開昭3-70710号、特開平1-207248号、特開昭63-222177号、特開昭63-222178号、特開昭63-222179号、特開平1-12407号、特開平1-301704号、特開平1-319489号、特開平3-74412号、特開昭61-264010号、特開平1-275609号、特開昭63-251405号、特開昭64-74202号、特開平2-41303号、特開平2-131488号、特開平3-56508号、特開平3-70708号、特開平3-70709号など。

【0079】また上記のような【A-3】メタロセン化合物は、粒子状担体化合物と接触させて、担体に担持させて

[0078] Concerning preparation method of this kind of [A-3] metallocene compound, details are stated in disclosure which is illustrated below for example. Japan Unexamined Patent Publication Showa 63-61010 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 63-152608 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 63-264606 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 63-280703 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 64-6003 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 1-95110 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 3-62806 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 1-259004 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 64-45406 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 60-106808 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 60-137911 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 58-19309 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 60-35006 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 60-35007 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 61-296008 number, Patent public Table 63-501369 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 61-221207 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 62-121707 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 63-66206 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 2-22307 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 2-173110 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 2-302410 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 1-129003 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 1-210404 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 3-66710 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 3-70710 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 1-207248 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 63-222177 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 63-222178 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 63-222179 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 1-12407 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 1-301704 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 1-319489 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 3-74412 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 61-264010 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 1-275609 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 63-251405 number, Japan Unexamined Patent Publication Showa 64-74202 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 2-41303 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 2-131488 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 3-56508 number, Japan Unexamined Patent Publication Hei 3-70708 number and Japan Unexamined Patent Publication Hei 3-70709 number etc.

[0079] In addition as description above [A-3] metallocene compound can also use, contacting with particle support compound,

用いることもできる。担体化合物としては、 SiO_2 、 Al_2O_3 、 B_2O_3 、 MgO 、 ZrO_2 、 CaO 、 TiO_2 、 ZnO 、 SnO_2 、 BaO 、 ThO などの無機担体化合物、ポリエチレン、ポリプロピレン、ポリ-1-ブテン、ポリ4-メチル-1-ペンテン、スチレン-ジビニルベンゼン共重合体などの樹脂を用いることができる。

[0080] これらの担体化合物は、二種以上組み合わせて用いることもできる。これらのうち、 SiO_2 、 Al_2O_3 、 MgO が好ましく用いられる。次に、本発明で用いられる[B] 周期律表第I族～第III族から選ばれる金属を含む有機金属化合物触媒成分について説明する。

[0081] このような有機金属化合物触媒成分[B]としては、たとえば[B-1] 有機アルミニウム化合物、第I族金属とアルミニウムとの錯アルキル化合物、第II族金属の有機金属化合物などを用いることができる。

[0082] このような[B-1] 有機アルミニウム化合物としては、たとえば下記一般式で示される有機アルミニウム化合物を例示することができる。



(式中、 R^a は炭素数1～12の炭化水素基であり、 X はハロゲンまたは水素であり、 n は1～3である。) 上記一般式において、 R^a は炭素数1～12の炭化水素基、たとえばアルキル基、シクロアルキル基またはアリール基であるが、具体的には、メチル基、エチル基、 n -プロピル基、イソプロピル基、イソブチル基、ペンチル基、ヘキシル基、オクチル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、フェニル基、トリル基などである。このような有機アルミニウム化合物としては、具体的には以下のような化合物が用いられる。

[0083] トリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリイソプロピルアルミニウム、トリイソブチルアルミニウム、トリオクチルアルミニウム、トリ2-エチルヘキシルアルミニウムなどのトリアルキルアルミニウム。

[0084] イソプレニルアルミニウムなどのアルケニルアルミニウム。ジメチルアルミニウムクロリド、ジエチルアルミニウムクロリド、ジイソプロピルアルミニウムクロリド、ジイソブチルアルミニウムクロリド、ジメチルアルミニウムブロミドなどのジアルキルアルミニウムハライド。

[0085] メチルアルミニウムセスキクロリド、エチルアルミニウムセスキクロリド、イソプロピルアルミニウムセスキクロリド、ブチルアルミニウムセスキクロリド、エチルアルミニウムセスキブロミドなどのアルキルアルミニウムセスキハライド。

bearing in support. As support compound, SiO_2 , Al_2O_3 , B_2O_3 , MgO , ZrO_2 , the CaO , TiO_2 , ZnO , SnO_2 , BaO , ThO or other inorganic support compound, the polyethylene, polypropylene, poly 1-butene, poly 4-methyl-1-pentene and styrene-divinyl benzene copolymer or other resin can be used.

[0080] These support compound can also use, 2 kinds or more combining. Among these, it can use SiO_2 , Al_2O_3 and MgO desirably. Next, you explain concerning organometallic compound catalyst component which includes metal which is chosen from [B] Periodic Table Group I to Group III which is used with this invention.

[0081] As this kind of organometallic compound catalyst component [B], complexed alkyl compound of for example [B-1] organo-aluminum compound, Group I metal and aluminum and organometallic compound etc of Group II metal can be used.

[0082]



In (In Formula, R^a is carbon number 1 to 12 hydrocarbon group, X is halogen or hydrogen, then is 1 to 3.) above-mentioned General Formula, R^a is carbon number 1 to 12 hydrocarbon group, for example alkyl group and the cyanoalkyl group or aryl group, but concretely, it is a methyl group, a ethyl group, a n -propyl group, a isopropyl group, a isobutyl group, a pentyl group, a hexyl group, a octyl group, a cyclopentyl group, a cyclohexyl group, a phenyl group and a tolyl group etc. As this kind of organo-aluminum compound, like below it can use compound concretely.

[0083] Trimethyl aluminum, triethyl aluminum, triisopropyl aluminum, triisobutyl aluminum, trioctyl aluminum and tri 2-ethylhexyl aluminum or other trialkyl aluminum.

[0084] Isoprenyl aluminum or other alkenyl aluminum. dimethyl aluminum chloride, diethyl aluminum chloride, diisopropyl aluminum chloride, diisobutyl aluminum chloride and dimethyl aluminum bromide or other dialkyl aluminum halide.

[0085] Methyl aluminum sesquichloride, ethyl aluminum sesquichloride, isopropyl aluminum sesquichloride, butyl aluminum sesquichloride and ethyl aluminum sesquibromide or other alkyl aluminum sesquihalide.

【0086】メチルアルミニウムジクロリド、エチルアルミニウムジクロリド、イソプロピルアルミニウムジクロリド、エチルアルミニウムジブロミドなどのアルキルアルミニウムジハライド。

【0087】ジエチルアルミニウムハイドライド、ジイソブチルアルミニウムハイドライドなどのアルキルアルミニウムハイドライド。また [B-1] 有機アルミニウム化合物として、下記一般式で示される化合物を用いることもできる。

【0088】 $R^n Al Y_{3-n}$

上記一般式において、 R^a は上記と同様であり、 Y は $-OR^b$ 基、 $-OSiR^c_3$ 基、 $-OAlR^d_2$ 基、 $-NR^e_2$ 基、 $-SiR^f_3$ 基または $-N(R^g)AlR^h_2$ 基であり、 n は 1~2 であり、 R^b 、 R^c 、 R^d および R^h はメチル基、エチル基、イソプロピル基、イソブチル基、シクロヘキシル基、フェニル基などであり、 R^e は水素、メチル基、エチル基、イソプロピル基、フェニル基、トリメチルシリル基などであり、 R^f および R^g はメチル基、エチル基などである。

【0089】このような [B-1] 有機アルミニウム化合物としては、具体的には、以下のような化合物が用いられる。

(i) $R^n Al(OR^b)_{3-n}$ で表される化合物、例えば、ジメチルアルミニウムメトキシド、ジエチルアルミニウムメトキシド、ジイソブチルアルミニウムメトキシドなど、(ii) $R^n Al(OSiR^c_3)_{3-n}$ で表される化合物、例えば、 $Et_2 Al(OSiMe_3)$ 、 $(iso-Bu)_2 Al(OSiMe_3)$ 、 $(iso-Bu)_2 Al(OSiEt_3)$ など、(iii) $R^n Al(OAlR^d_2)_{3-n}$ で表される化合物、例えば、 $Et_2 AlOAlEt_2$ 、 $(iso-Bu)_2 AlOAl(iso-Bu)_2$ など、(iv) $R^n Al(NR^e_2)_{3-n}$ で表される化合物、例えば、 $Me_2 AlNEt_2$ 、 $Et_2 AlNHMe$ 、 $Me_2 AlNHEt$ 、 $Et_2 AlN(Me_3Si)_2$

$(iso-Bu)_2 AlN(Me_3Si)_2$ など、(v) $R^n Al(SiR^f_3)_{3-n}$ で表される化合物、例えば、 $(iso-Bu)_2 AlSiMe_3$ など、(vi) $R^n Al[N(R^g)AlR^h_2]_{3-n}$ で表される化合物、例えば、 $Et_2 AlN(Me)AlEt_2$ 、 $(iso-Bu)_2 AlN(Et)Al(iso-Bu)_2$ など。

【0090】また上記のような [B-1] 有機アルミニウム化合物として、 $R^a_3 Al$ 、 $R^n Al(OR^b)_{3-n}$ 、 $R^n Al(OAlR^d_2)_{3-n}$ で表わされる有機アルミニウム物を好適な例として挙げる事ができる。

[0086] Methyl aluminum dichloride, ethyl aluminum dichloride, isopropyl aluminum dichloride and ethyl aluminum dibromide or other alkyl aluminum dihalide.

[0087] Diethyl aluminum hydride and diisobutyl aluminum hydride or other alkyl aluminum hydride. In addition it is possible also to use compound which is shown with the below-mentioned General Formula as [B-1] organo-aluminum compound.

[0088] $R^n Al Y_{3-n}$

In above-mentioned General Formula putting, As for R_a being similar to description above, to be, Y is $-OR_b$ group, $-OSiR_c_3$ group, $-OAlR_d_2$ group, $-NR_e_2$ group, $-SiR_f_3$ group or the $-N(R_g)AlR_h_2$ group, n is 1 to 2, R_b , R_c and R_d and R_h are methyl group, ethyl group, isopropyl group, isobutyl group, cyclohexyl group and the phenyl group etc, R_e is hydrogen, methyl group, ethyl group, isopropyl group, the phenyl group and trimethylsilyl group etc, R_f and R_g is methyl group and ethyl group etc.

[0089] As this kind of [B-1] organo-aluminum compound, concretely, like below it can use the compound.

(I) Are displayed with $R^n Al(O R^b)_{3-n}$, are displayed with (iv) $R^n Al(N R^e_2)_{3-n}$ the compound, for example $Me_2 AlNEt_2$, $Et_2 AlNHMe$, $Me_2 AlNHEt$ and $Et_2 AlN(Me_3Si)_2$ which such as compound, for example $Et_2 AlOAlEt_2$ and $(iso-Bu)_2 AlOAl(iso-Bu)_2$ which are displayed with (iii) $R^n Al(O Al R^d_2)_{3-n}$ such as compound, for example $Et_2 Al(OSiMe_3)$, $(iso-Bu)_2 Al(OSiMe_3)$ and $(iso-Bu)_2 Al(OSiEt_3)$ which are displayed with (ii) $R^n Al(OSi R^c_3)_{3-n}$ such as compound, for example dimethyl aluminum methoxide, diethyl aluminum ethoxide and diisobutyl aluminum methoxide which

Compound, for example $Et_2 AlN(Me)AlEt_2$ and $(iso-Bu)_2 AlN(Et)Al(iso-Bu)_2$ which etc such as compound are displayed with (vi) $R^n Al[N(R^g)AlR^h_2]_{3-n}$ and for example $(iso-Bu)_2 AlSiMe_3$ which are displayed with (v) $R^n Al(SiR^f_3)_{3-n}$ such as $(iso-Bu)_2 AlN(Me_3Si)_2$.

[0090] In addition you can list organoaluminum ones which are displayed with the $R_a_3 Al$, $R^n Al(O R^b)_{3-n}$ and $R^n Al(O Al R^d_2)_{3-n}$ as description above as [B-1] organo-aluminum compound, as preferred example.

【0091】第I族金属とアルミニウムとの錯アルキル化合物としては、下記一般式で表される化合物を例示できる。



(式中、MⁱはLi、Na、Kであり、R^jは炭素数1～15の炭化水素基である。) 具体的には、LiAl(C₂H₅)₄、LiAl(C₇H₁₅)₄などが挙げられる。|

【0092】第II族金属の有機金属化合物としては、下記一般式で表される化合物を例示できる。|

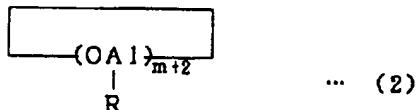
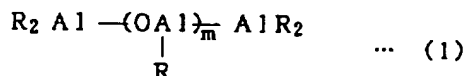


(式中、R^k、R^lは炭素数1～15の炭化水素基あるいはハロゲンであり、互いに同一でも異なってもよいが、いずれもハロゲンである場合は除く。M²はMg、Zn、Cdである。) 具体的には、ジエチル亜鉛、ジエチルマグネシウム、ブチルエチルマグネシウム、エチルマグネシウムクロリド、ブチルマグネシウムクロリドなどが挙げられる。

【0093】これらの化合物は、2種以上併用することもできる。このような[B-2]有機アルミニウムオキシ化合物としては、具体的には下記一般式(1)および(2)で表されるアルミノオキサン類を例示することができる。

【0094】

【化3】



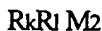
【0095】(一般式(1)および(2)において、Rはメチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基などの炭化水素基であり、好ましくはメチル基、エチル基、とくに好ましくはメチル基であり、mは2以上、好ましくは5～40の整数である。) ここで、このアルミノオキサンは式(OAl(R¹))で表わされるアルキルオキシアルミニウム単位および式(OAl(R²))で表わされるアルキルオキシアルミニウム単位[ここで、R¹およびR²はRと同様の炭化水素基を例示することができ、R¹およびR²は相異なる基を表わす]からなる混合アルキルオキシアルミニウム単位から形成されていてもよい。そ

[0091] As complexed alkylate of Group I metal and aluminum, compound which is displayed with below-mentioned General Formula can be illustrated.



(In Formula, Mⁱ is Li, Na and K, the R^j is carbon number 1 to 15 hydrocarbon group.) concretely, you can list LiAl(C₂H₅)₄ and LiAl(C₇H₁₅)₄ etc.

[0092] As organometallic compound of Group II metal, compound which is displayed with the below-mentioned General Formula can be illustrated.



(In Formula, R^k and R^l to be carbon number 1 to 15 hydrocarbon group or halogen, being mutually same and differing, it is possible to be, but when it is a halogen, you exclude in each case. M² is Mg, Zn and Cd.) concretely, you can list diethyl zinc, diethyl magnesium, butyl ethyl magnesium, the ethyl magnesium chloride and butyl magnesium chloride etc.

[0093] These compound can also jointly use 2 kinds or more. As this kind of [B-2] organoaluminum oxy compound, concretely it is possible to illustrate the below-mentioned General Formula (1) and aluminosilane which are displayed with (2).

[0094]

[Chemical Formula 3]

[0095] (In General Formula (1) and (2), R is methyl group, ethyl group, propyl group and butyl group or other hydrocarbon group, is preferably methyl group, ethyl group and especially preferably methyl group, then is integer of 2 or more and preferably 5 to 40.) Here, this aluminosilane may be formed from mixed alkyl oxyaluminum unit which consists of the alkyl oxyaluminum unit [Here, as for R¹ and R² it is possible to illustrate hydrocarbon group which is similar to R. R¹ and R² displays different group which is displayed with alkyl oxyaluminum unit and type (OAl(R²)) which are displayed with type (OAl(R¹)). In that case, methyl oxyaluminum unit (O

の場合には、メチルオキシアルミニウム単位 ($\text{OAl}(\text{CH}_3)$) を 30 モル%以上、好ましくは 50 モル%以上、特に好ましくは 70 モル%以上の割合で含む混合アルキルオキシアルミニウム単位から形成されたアルミノオキサンが好適である。|

[0096] 本発明で用いられる [B-2] 有機アルミニウムオキシ化合物は、従来公知のアルミノオキサンであってもよく、また本出願人らによって見出されたベンゼン不溶性の有機アルミニウムオキシ化合物であってもよい。

[0097] このようなアルミノオキサンの製造法として、たとえば次の方法を例示することができる。

(1) 吸着水を含有する化合物あるいは結晶水を含有する塩類、たとえば塩化マグネシウム水和物、硫酸銅水和物、硫酸アルミニウム水和物、硫酸ニッケル水和物、塩化第 1 セリウム水和物などの炭化水素媒体懸濁液に、トリアルキルアルミニウムなどの有機アルミニウム化合物を添加して反応させる方法。

[0098] (2) ベンゼン、トルエン、エチルエーテル、テトラヒドロフランなどの媒体中でトリアルキルアルミニウムなどの有機アルミニウム化合物に直接水を作用させる方法。

[0099] (3) デカン、ベンゼン、トルエンなどの媒体中でトリアルキルアルミニウムなどの有機アルミニウム化合物に、ジメチルスズオキシド、ジブチルスズオキシドなどの有機スズ化合物を反応させる方法。

[0100] これらの方法のうちでは、(1) の方法を採用するのが好ましい。なお該アルミノオキサンは、少量のアルミニウム以外の有機金属成分を含有していても差しつかえない。また回収された上記アルミノオキサンの溶液から溶媒あるいは未反応有機アルミニウム化合物を蒸留して除去した後、溶媒に再溶解してもよい。

[0101] アルミノオキサンの製造の際に用いられる有機アルミニウム化合物として具体的には、トリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリプロピルアルミニウム、トリアイソプロピルアルミニウム、トリ*n*-ブチルアルミニウム、トリアイソブチルアルミニウム、トリ*sec*-ブチルアルミニウム、トリ*tert*-ブチルアルミニウム、トリペンチルアルミニウム、トリヘキシルアルミニウム、トリオクチルアルミニウム、トリデシルアルミニウムなどのトリアルキルアルミニウム；トリシクロヘキシルアルミニウム、トリシクロオクチルアルミニウムなどのトリシクロアルキルアルミニウム；ジメチルアルミニウムクロリド、ジエチルアルミニウムクロリド、ジエチルアルミニウムブロミド、ジイソブチルアルミニウム

Al (CH_3) aluminosilane which was formed from mixed alkyl oxyaluminum unit which is included at ratio of 30 mole% or greater, preferably 50 mole% or greater and particularly preferably 70 mole% or greater is ideal.

[0096] [B-2] organoaluminum oxy compound which is used with this invention may be aluminosilane of the prior public knowledge, to be benzene insoluble organoaluminum oxy compound which is discovered in addition by this applicant and others is possible.

[0097] As production method of this kind of aluminosilane, it is possible to illustrate the for example following method.

(1) Adding trialkyl aluminum or other organo-aluminum compound to compound or contain water of crystallization salts, the for example magnesium chloride hydrate, copper sulfate hydrate, aluminum sulfate hydrate, nickel sulfate hydrate and cerous chloride hydrate or other hydrocarbon medium suspension which contain the adsorbed water, method which reacts.

[0098] (2) Method which water operates trialkyl aluminum or other organo-aluminum compound directly in benzene, the toluene, ethyl ether and tetrahydrofuran or other medium.

[0099] (3) In decane, benzene and toluene or other medium in trialkyl aluminum or other organo-aluminum compound, dimethyl tin oxide and the dibutyl tin oxide or other organotin compound method which reacts.

[0100] Among these method, it is desirable to adopt method of (1). Furthermore as for said aluminosilane, containing organometal component other than aluminum of trace, it does not become inconvenient. In addition distilling solvent or unreacted organo-aluminum compound from solution of the above-mentioned aluminosilane which recovers after removing, redissolving it is possible to solvent to do.

[0101] Concretely, trimethyl aluminum, triethyl aluminum, triisopropyl aluminum, triisobutyl aluminum, tri*n*-butyl aluminum, the triisobutyl aluminum, tri*s*-butyl aluminum, tri*t*-butyl aluminum, tripentyl aluminum, trihexyl aluminum, trioctyl aluminum and the tridecyl aluminum or other trialkyl aluminum; tricyclohexyl aluminum and tricyclooctyl aluminum or other tricycloalkyl aluminum; dimethyl aluminum chloride, diethyl aluminum chloride, diethyl aluminum bromide and the diisobutyl aluminum chloride or other dialkyl aluminum halide; diethyl aluminum hydride and diisobutyl aluminum hydride or other dialkyl aluminum hydride; you can list dimethyl aluminum methoxide and the diethyl aluminum ethoxide or other dialkyl aluminum alkoxide; diethyl aluminum

クロリドなどのジアルキルアルミニウムハライド；ジエチルアルミニウムハイドライド、ジイソブチルアルミニウムハイドライドなどのジアルキルアルミニウムハイドライド；ジメチルアルミニウムメトキシド、ジエチルアルミニウムエトキシドなどのジアルキルアルミニウムアルコキシド；ジエチルアルミニウムフェノキシドなどのジアルキルアルミニウムアリーロキシドなどが挙げられる。

【0102】また下記一般式で表わされるイソプレニルアルミニウムを用いることもできる。



(式中、 x 、 y 、 z は正の数であり、 $z \geq 2x$ である。
) これらのうち、トリアルキルアルミニウムが特に好ましい。

【0103】上記の有機アルミニウム化合物は、単独であるいは組合せて用いられる。またアルミノオキサン製造の際に用いられる溶媒としては、ベンゼン、トルエン、キシレン、クメン、シメンなどの芳香族炭化水素、ペンタン、ヘキサン、ヘプタン、オクタン、デカン、ドデカン、ヘキサデカン、オクタデカンなどの脂肪族炭化水素、シクロペンタン、シクロヘキサン、シクロオクタン、メチルシクロペンタンなどの脂環族炭化水素、ガソリン、灯油、軽油などの石油留分あるいは上記芳香族炭化水素、脂肪族炭化水素、脂環族炭化水素のハロゲン化合物とりわけ塩素化合物、臭素化合物などの炭化水素溶媒、エチルエーテル、テトラヒドロフランなどのエーテル類が挙げられる。これらのうち特に芳香族炭化水素が好ましく用いられる。

【0104】なお本発明では、[A] 遷移金属化合物触媒成分が[A-1] 固体状チタン触媒成分または[A-2] 三塩化チタン系触媒成分である場合には、[B] 有機金属化合物触媒成分は、[B-1] 有機アルミニウム化合物であることが好ましく、[A] 遷移金属化合物触媒成分が[A-3] メタロセン化合物である場合には、[B] 有機金属化合物触媒成分は、[B-2] 有機アルミニウムオキシ化合物であることが好ましい。

【0105】またこのような[A] 遷移金属化合物触媒成分および[B] 有機金属化合物触媒成分に α -オレフィンとポリエン化合物とを予備共重合させるに際して、必要に応じて前述した電子供与体(a)または下記のような電子供与体(b)を用いてもよい。

【0106】電子供与体(b)としては、下記一般式で示される有機ケイ素化合物を用いることができる。

phenoxide or other dialkyl aluminum aryloxy etc as organo-aluminum compound which is used case of production of aluminosilane.

[0102] In addition it is possible also to use isoprenyl aluminum which is displayed with below-mentioned General Formula.



(In Formula, x , y and z are positive number, are the $z \geq 2x$.) Among these, trialkyl aluminum especially is desirable.

[0103] Above-mentioned organo-aluminum compound is used, or combining with alone. In addition is used case of production of aluminosilane as solvent which, benzene, toluene, xylene, cumene, cymene or other aromatic hydrocarbon, pentane, the hexane, heptane, octane, decane, dodecane, hexadecane, the octadecane or other aliphatic hydrocarbon, cyclopentane, cyclohexane, cyclooctane, methyl cyclopentane or other cycloaliphatic hydrocarbon, gasoline, the illuminating oil, gas oil or other petroleum distillate or above-mentioned aromatic hydrocarbon, halide compound of aliphatic hydrocarbon and the cycloaliphatic hydrocarbon you can list chlorinated product, brominated substance or other hydrocarbon solvent, ethyl ether and tetrahydrofuran or other ethers especially. It can use especially aromatic hydrocarbon among these desirably.

[0104] Furthermore with this invention, when [A] transition metal compound catalyst component is [A-1] solid state titanium catalyst component or the [A-2] titanium trichloride-based catalyst component, as for [B] organometallic compound catalyst component, it is desirable to be a [B-1] organo-aluminum compound, when the [A] transition metal compound catalyst component is [A-3] metallocene compound, as for [B] organometallic compound catalyst component, it is desirable to be a [B-2] organoaluminum oxy compound.

[0105] In addition in this kind of [A] transition metal compound catalyst component and [B] organometallic compound catalyst component preparatory it copolymerizes α -olefin and polyene compound at time of, according to need like the electron donor (a) or description below which is mentioned earlier making use of electron donor (b) it is good.

[0106] As electron donor (b), organosilicon compound which is shown with below-mentioned General Formula can be used.

(式中、RおよびR'は炭化水素基であり、 $0 < n < 4$ である) 上記のような一般式で示される有機ケイ素化合物として具体的には、下記のような化合物が挙げられる。

【0107】トリメチルメトキシシラン、トリメチルエトキシシラン、ジメチルジメトキシシラン、ジメチルジエトキシシラン、ジイソプロピルジメトキシシラン、*t*-ブチルメチルジメトキシシラン、*t*-ブチルメチルジエトキシシラン、*t*-アミルメチルジエトキシシラン、ジフェニルジメトキシシラン、フェニルメチルジメトキシシラン、ジフェニルジエトキシシラン、ビス*o*-トリルジメトキシシラン、ビス*m*-トリルジメトキシシラン、ビス*p*-トリルジメトキシシラン、ビス*p*-トリルジエトキシシラン、ビスエチルフェニルジメトキシシラン、ジシクロヘキシルジメトキシシラン、シクロヘキシルメチルジメトキシシラン、シクロヘキシルメチルジエトキシシラン、エチルトリメトキシシラン、エチルトリエトキシシラン、ビニルトリメトキシシラン、メチルトリメトキシシラン、*n*-プロピルトリエトキシシラン、デシルトリメトキシシラン、デシルトリエトキシシラン、フェニルトリメトキシシラン、 γ -クロルプロピルトリメトキシシラン、メチルトリエトキシシラン、エチルトリエトキシシラン、ビニルトリエトキシシラン、*t*-ブチルトリエトキシシラン、*n*-ブチルトリエトキシシラン、*iso*-ブチルトリエトキシシラン、フェニルトリエトキシシラン、 γ -アミノプロピルトリエトキシシラン、クロルトリエトキシシラン、エチルトリイソプロポキシシラン、ビニルトリブトキシシラン、シクロヘキシルトリメトキシシラン、シクロヘキシルトリエトキシシラン、2-ノルボルナントリメトキシシラン、2-ノルボルナントリエトキシシラン、2-ノルボルナンメチルジメトキシシラン、ケイ酸エチル、ケイ酸ブチル、トリメチルフェノキシシラン、メチルトリアリロキシ(allyloxy)シラン、ビニルトリス(β -メトキシエトキシシラン)、ビニルトリアセトキシシラン、ジメチルテトラエトキシジシロキサン、シクロペンチルトリメトキシシラン、2-メチルシクロペンチルトリメトキシシラン、2,3-ジメチルシクロペンチルトリメトキシシラン、シクロペンチルトリエトキシシラン、ジシクロペンチルジメトキシシラン、ビス(2-メチルシクロペンチル)ジメトキシシラン、ビス(2,3-ジメチルシクロペンチル)ジメトキシシラン、ジシクロペンチルジエトキシシラン、トリシクロペンチルメトキシシラン、トリシクロペンチルエトキシシラン、ジシクロペンチルメチルメトキシシラン、ジシクロペンチルエチルメトキシシラン、ヘキセニルトリメトキシシラン、ジシクロペンチルメチルエトキシシラン、シクロペンチルジメチルメトキシシラン、シクロペンチルジエチルメトキシシラン、シクロペンチルジメチルエトキシシラン。

【0108】これらのうち、エチルトリエトキシシラン、*n*-プロピルトリエトキシシラン、*t*-ブチルトリエトキシシラン、

Concretely, as description below you can list compound as in (In Formula, R and R' is hydrocarbon group, is $0 < n < 4$.) description above as organosilicon compound which is shown with General Formula.

[0107] Trimethyl methoxy silane, trimethyl ethoxy silane, dimethyl dimethoxy silane, dimethyl diethoxy silane, diisopropyl dimethoxy silane, *t*-butyl methyl dimethoxy silane, *t*-butyl methyl diethoxy silane, *t*-amyl methyl diethoxy silane, biphenyl dimethoxy silane, phenylmethyl dimethoxy silane, diphenyl diethoxy silane, bis *o*-tolyl dimethoxy silane, bis *m*-tolyl dimethoxy silane, bis *p*-tolyl dimethoxy silane, bis *p*-tolyl diethoxy silane, bis ethyl phenyl dimethoxy silane, dicyclohexyl dimethoxy silane, cyclohexyl methyl dimethoxy silane, cyclohexyl methyl diethoxy silane, ethyl trimethoxysilane, ethyl triethoxysilane, vinyl trimethoxysilane, methyl trimethoxysilane, *n*-propyl triethoxysilane, decyl trimethoxysilane, decyl triethoxysilane, phenyl trimethoxysilane, γ -chloro propyl trimethoxysilane, methyl triethoxysilane, ethyl triethoxysilane, vinyl triethoxysilane, *t*-butyl triethoxysilane, *n*-butyl triethoxysilane, *iso*-butyl triethoxysilane, phenyl triethoxysilane, γ -aminopropyl triethoxysilane, chloro triethoxysilane, ethyl triisopropoxy silane, vinyl tributoxy silane, cyclohexyl trimethoxysilane, cyclohexyl triethoxysilane, 2-norbornane trimethoxysilane, 2-norbornane triethoxysilane, 2-norbornane methyl dimethoxy silane, ethyl silicate, butyl silicate, trimethyl phenoxy silane, methyl triallyloxy (allyloxy) silane, vinyl tris (β -methoxy ethoxy silane), vinyl triacetoxysilane, dimethyl tetra ethoxy disiloxane, cyclopentyl trimethoxysilane, 2-methyl cyclopentyl trimethoxysilane, 2,3-dimethyl cyclopentyl trimethoxysilane, cyclopentyl triethoxysilane, dicyclopentyl dimethoxy silane, bis (2-methyl cyclopentyl) dimethoxy silane, bis (2,3-dimethyl cyclopentyl) dimethoxy silane, dicyclopentyl diethoxy silane, tricyclopentyl methoxy silane, tricyclopentyl ethoxy silane, dicyclopentyl methyl methoxy silane, dicyclopentyl ethyl methoxy silane, hexenyl trimethoxysilane, dicyclopentyl methyl ethoxy silane, cyclopentyl dimethyl methoxy silane, cyclopentyl diethyl methoxy silane and cyclopentyl dimethyl ethoxy silane.

[0108] Among these, it can use ethyl triethoxysilane, *n*-propyl triethoxysilane, *t*-butyl triethoxysilane, vinyl

シラン、ビニルトリエトキシシラン、フェニルトリエトキシシラン、ビニルトリブトキシシラン、ジフェニルジメトキシシラン、フェニルメチルジメトキシシラン、ビス-p-トリルジメトキシシラン、p-トリルメチルジメトキシシラン、ジシクロヘキシルジメトキシシラン、シクロヘキシルメチルジメトキシシラン、2-ノルボルナントリエトキシシラン、2-ノルボルナンメチルジメトキシシラン、フェニルトリエトキシシラン、ジシクロペンチルジメトキシシラン、ヘキセニルトリメトキシシラン、シクロペンチルトリエトキシシラン、トリシクロペンチルメトキシシラン、シクロペンチルジメチルメトキシシランなどが好ましく用いられる。|

【0109】これらの有機ケイ素化合物は、2種以上組み合わせることもできる。さらに本発明では、電子供与体 (b) として、2,6-置換ピペリジン類；2,5-置換ピペリジン類；N,N,N',N'-テトラメチルメチレンジアミン、N,N,N',N'-テトラエチルメチレンジアミンなどの置換メチレンジアミン類；1,3-ジベンジルイミダゾリジン、1,3-ジベンジル-2-フェニルイミダゾリジンなどの置換メチレンジアミン類などの含窒素電子供与体、トリエチルホスファイト、トリn-プロピルホスファイト、トリイソプロピルホスファイト、トリn-ブチルホスファイト、トリイソブチルホスファイト、ジエチルn-ブチルホスファイト、ジエチルフェニルホスファイトなどの亜リン酸エステル類などリン含有電子供与体、2,6-置換テトラヒドロピラン類、2,5-置換テトラヒドロピラン類などの含酸素電子供与体を用いることもできる。|

【0110】上記のような電子供与体 (b) は2種以上併用することができる。本発明では、オレフィン系重合体を製造するに際して、まず上述したような【A】遷移金属化合物触媒成分と【B】有機金属化合物触媒成分とに、オレフィンとポリエン化合物とを共重合させて予備重合触媒を形成している。

【0111】予備重合に用いられるオレフィンとしては、エチレンおよび炭素数3~20の α -オレフィンが挙げられ、炭素数3~20の α -オレフィンとして具体的には、プロピレン、1-ブテン、1-ペンテン、1-ヘキセン、3-メチル-1-ブテン、3-メチル-1-ペンテン、3-エチル-1-ペンテン、4-メチル-1-ペンテン、4,4-ジメチル-1-ペンテン、4-メチル-1-ヘキセン、4,4-ジメチル-1-ヘキセン、4-エチル-1-ヘキセン、3-エチル-1-ヘキセン、1-オクテン、1-デセン、1-ドデセン、1-テトラデセン、1-ヘキサデセン、1-オクタデセン、1-エイコセンなどが挙げられる。これらのオレフィンは、単独であるいは組み合わせで用いられる。

【0112】これらのうち、エチレンが好ましく用いられる。予備重合で用いられるオレフィンは、後述する本重合で用いられる α -オレフィンと同一であっても、異なってもよい。

triethoxysilane, the phenyl triethoxysilane, vinyl tributoxy silane, biphenyl dimethoxy silane, phenylmethyl dimethoxy silane, bis p- tolyl dimethoxy silane, p- tolyl methyl dimethoxy silane, the dicyclohexyl dimethoxy silane, cyclohexyl methyl dimethoxy silane, 2- norbornane triethoxysilane, 2- norbornane methyl dimethoxy silane, phenyl triethoxysilane, dicyclo pentyl dimethoxy silane, the hexenyl trimethoxysilane, cyclopentyl triethoxysilane, tricyclo pentyl methoxy silane and cyclopentyl dimethyl methoxy silane etc desirably.

[0109] These organosilicon compound can also use, 2 kinds or more combining. Furthermore with this invention, 2,6- substituted piperidine; 2,5- substituted piperidine; N,N,N',N'- tetramethyl methylene diamine and the N,N,N',N'- tetraethyl methylene diamine or other substituted methylenediamine; 1, 3- dibenzyl imidazolidine and 1, 3- dibenzyl-2- phenyl imidazolidine or other substituted methylenediamine or other nitrogen-containing electron donor, triethyl phosphite, tri n- propyl phosphite, tri isopropyl phosphite, the tri n- butyl phosphite, triisobutyl phosphite, diethyl n- butyl phosphite and diethyl phenyl phosphite or other phosphite ester etc it is possible also as electron donor (b), to use phosphorus content electron donor, 2,6- substituted tetrahydropyran and 2,5- substituted tetrahydropyran or other oxygen containing electron donor.

[0110] As description above 2 kinds or more it can jointly use electron donor (b). With this invention, when olefin polymer is produced, in [A] transition metal compound catalyst component and [B] organometallic compound catalyst component first an above-mentioned way, copolymerizing with olefin and the polyene compound, it forms prepolymerization catalyst.

[0111] You can list ethylene and carbon number 3 to 20 α -olefin as olefin which is used for the prepolymerization, concretely, you can list propylene, 1- butene, 1- pentene, the 1- hexene, 3- methyl-1- butene, 3- methyl-1- pentene, 3- ethyl-1- pentene, 4- methyl-1- pentene, 4, 4- dimethyl-1- pentene, the 4- methyl-1- hexene, 4, 4- dimethyl-1- hexene, 4- ethyl-1- hexene, 3- ethyl-1- hexene, 1- octene, 1- decene, the 1- dodecene, 1- tetradecene, 1- hexadecene, 1- octadecene and 1- eicosene etc as carbon number 3 to 20 α -olefin. These olefin are used, or combining with alone.

[0112] Among these, it can use ethylene desirably. As for olefin which is used with prepolymerization, also it is possible being same as α -olefin which is used with this polymerization which it mentions later to differ.

【0113】また予備重合に用いられるポリエン化合物として具体的には、以下のような化合物が挙げられる。4-メチル-1,4-ヘキサジエン、5-メチル-1,4-ヘキサジエン、6-メチル-1,6-オクタジエン、7-メチル-1,6-オクタジエン、6-エチル-1,6-オクタジエン、6-プロピル-1,6-オクタジエン、6-ブチル-1,6-オクタジエン、6-メチル-1,6-ノナジエン、7-メチル-1,6-ノナジエン、6-エチル-1,6-ノナジエン、7-エチル-1,6-ノナジエン、6-メチル-1,6-デカジエン、7-メチル-1,6-デカジエン、6-メチル-1,6-ウンデカジエン、1,4-ヘキサジエン、1,5-ヘキサジエン、1,6-ヘプタジエン、1,6-オクタジエン、1,7-オクタジエン、1,8-ノナジエン、1,9-デカジエン、1,13-テトラデカジエン、1,5,9-デカトリエン、ブタジエン、イソブレンなどの脂肪族ポリエン化合物；ビニルシクロヘキセン、ビニルノルボルネン、エチリデンノルボルネン、ジシクロペンタジエン、シクロオクタジエン、2,5-ノルボルナジエン、1,4-ジビニルシクロヘキサン、1,3-ジビニルシクロヘキサン、1,3-ジビニルシクロペンタン、1,5-ジビニルシクロオクタン、1-アリル-4-ビニルシクロヘキサン、1,4-ジアリルシクロヘキサン、1-アリル-5-ビニルシクロオクタン、1,5-ジアリルシクロオクタン、1,3,4-トリビニルシクロヘキサン、1-アリル-4-イソプロペニルシクロヘキサン、1-イソプロペニル-4-ビニルシクロヘキサン、1-イソプロペニル-3-ビニルシクロペンタンなどの脂環族ポリエン化合物；ジビニルベンゼン、ビニルイソプロペニルベンゼンなどの芳香族ポリエン化合物など。

【0114】これらのポリエン化合物は、オレフィンとの共重合（予備重合）に際して単独あるいは組み合わせて用いられる。本発明では、上記のようなポリエン化合物のうち、炭素数が7以上であり、かつ両末端にオレフィン性二重結合を有するポリエン化合物が好ましく用いられ、さらに両末端にオレフィン性二重結合を有する脂肪族または脂環族ポリエン化合物がより好ましく用いられる。

【0115】具体的には、1,6-ヘプタジエン、1,7-オクタジエン、1,9-デカジエン、1,13-テトラデカジエン、1,5,9-デカトリエン、1,4-ジビニルシクロヘキサン、1,3-ジビニルシクロペンタン、1,5-ジビニルシクロオクタン、1-アリル-4-ビニルシクロヘキサン、1,4-ジアリルシクロヘキサンなどが好ましく用いられる。

【0116】これらのうちでも、炭素数が8以上、好ましくは炭素数が10以上の脂肪族ポリエン化合物、特に好ましくは炭素数が10以上の直鎖状脂肪族ポリエン化合物を用いるが望ましい。

【0117】本発明では、上記のようなオレフィンとポリエン化合物とを共重合（予備重合）させるに際して、エチレン/1,7-オクタジエン、エチレン/1,9-デカジエン、エチレン/1,13-テトラデカジエン、エチレン/1,

[0113] In addition concretely, like below you can list compound as the polyene compound which is used for prepolymerization. 4-methyl-1,4-hexadiene, 5-methyl-1,4-hexadiene, 6-methyl-1,6-octadiene, 7-methyl-1,6-octadiene, 6-ethyl-1,6-octadiene, 6-propyl-1,6-octadiene, 6-butyl-1,6-octadiene, 6-methyl-1,6-nonadiene, 7-methyl-1,6-nonadiene, 6-ethyl-1,6-nonadiene, 7-ethyl-1,6-nonadiene, 6-methyl-1,6-decadiene, 7-methyl-1,6-decadiene, 6-methyl-1,6-undecadiene, 1,4-hexadiene, 1,5-hexadiene, 1,6-heptadiene, 1,6-octadiene, 1,7-octadiene, 1,8-nonadiene, 1,9-decadiene, 1,13-tetradecadiene, 1,5,9-decatriene, butadiene and isoprene or other aliphatic polyene compound vinyl cyclohexene, vinyl norbornene, ethylidene norbornene dicyclopentadiene, cyclooctadiene, 2,5-norbornadiene, 1,4-divinyl cyclohexane, 1,3-divinyl cyclohexane, 1,3-divinyl cyclopentane, 1,5-divinyl cyclooctane, 1-allyl-4-vinyl cyclohexane, 1,4-diallyl cyclohexane, 1-allyl-5-vinyl cyclooctane, 1,5-diallyl cyclooctane, 1,3,4-trivinyl cyclohexane, 1-allyl-4-isopropenyl cyclohexane, 1-isopropenyl-4-vinyl cyclohexane and 1-isopropenyl-3-vinyl cyclopentane or other cycloaliphatic polyene compound; divinyl benzene and vinyl isopropenyl benzene or other aromatic polyene compound etc.

[0114] These polyene compound are used or combining with al one, in case of the copolymerization (prepolymerization) of olefin. With this invention, as description above among polyene compound, carbon number is the 7 or greater, it can use polyene compound which at same time possesses olefinic double bond in both ends desirably, furthermore it can use aliphatic or cycloaliphatic polyene compound which possesses olefinic double bond in both ends more desirably.

[0115] Concretely, it can use 1,6-heptadiene, 1,7-octadiene, 1,9-decadiene, 1,13-tetradecadiene, the 1,5,9-decatriene, 1,4-divinyl cyclohexane, 1,3-divinyl cyclopentane, 1,5-divinyl cyclooctane, 1-allyl-4-vinyl cyclohexane and 1,4-diallyl cyclohexane etc desirably.

[0116] carbon number 8 or more and preferably carbon number or aliphatic polyene compound of 10 or more, particularly preferably carbon number use straight chain aliphatic polyene compound of 10 or more even among these, but it is desirable.

[0117] With this invention, it is desirable to copolymerize with combination of the ethylene / 1,7-octadiene, ethylene / 1,9-decadiene, ethylene / 1,13-tetradecadiene, ethylene / 1,5,9-decatriene, propylene / 1,9-decadiene, propylene / 1,5,9-

5,9-デカトリエン、プロピレン/1,9-デカジエン、プロピレン/1,5,9-デカトリエン、ブテン/1,9-デカジエン、4-メチル-1-ペンテン/1,9-デカジエン、3-メチル-1-ブテン/1,9-デカジエン、エチレン/1,4-ジビニルシクロヘキサン、プロピレン/1,4-ジビニルシクロヘキサンの組み合わせで共重合させることが好ましい。

【0118】本発明では、上記のような[A]遷移金属化合物触媒成分および[B]有機金属化合物触媒成分に、オレフィンとポリエン化合物とを共重合(予備重合)させるに際して、ポリエン化合物は、オレフィン1モルに対して通常0.001~5モル、特に好ましくは0.01~2モルの量で用いられる。|

【0119】本発明では、予備重合は後述する不活性溶媒の共存下に行うことができ、該不活性溶媒に上記オレフィン、ポリエン化合物および触媒成分を加え、比較的温和な条件下で行うことが好ましい。この際、生成した共重合体が重合媒体に溶解する条件下に行ってもよいし、溶解しない条件下に行ってもよいが、好ましくは溶解しない条件下に行う。

【0120】予備重合の際に用いられる不活性溶媒として具体的には、プロパン、ブタン、ペンタン、ヘキサン、ヘプタン、オクタン、デカン、ドデカン、灯油などの脂肪族炭化水素；シクロペンタン、シクロヘキサン、メチルシクロペンタンなどの脂環族炭化水素；ベンゼン、トルエン、キシレンなどの芳香族炭化水素；エチレンクロリド、クロルベンゼンなどのハロゲン化炭化水素；あるいはこれらの混合物などが挙げられる。これらの不活性溶媒のうちでは、とくに脂肪族炭化水素を用いることが好ましい。

【0121】予備重合は、バッチ式、半連続式、連続式のいずれにおいても行うことができる。予備重合では、本重合における系内の触媒濃度よりも高い濃度の触媒を用いることができる。

【0122】予備重合における触媒成分の濃度は、用いられる触媒成分によっても異なるが、[A]遷移金属化合物触媒成分の濃度は、重合容積1リットル当り、遷移金属原子換算で、通常約0.001~5000ミリモル、好ましくは約0.01~1000ミリモル、特に好ましくは0.1~500ミリモルである。

【0123】[B]有機金属化合物触媒成分は、[A]遷移金属化合物触媒成分1g当り0.01~2000g、好ましくは0.03~1000g、さらに好ましくは0.05~200gの重合体が生成するような量で用いられ

decatriene, the butene /1,9- decadiene, 4- methyl-1- pentene /1,9- decadiene, 3- methyl-1- butene /1,9- decadiene, ethylene /1, 4- divinyl cyclohexane and propylene /1, 4- divinyl cyclohexane as description above copolymerization (prepolymerization) it does olefin and polyene compound at the time of.

[0118] Usually as for polyene compound, it is used for [A] transition metal compound catalyst component and [B] organometallic compound catalyst component, at quantity of 0.001 to 5 mole and particularly preferably 0.01 to 2 mole vis-a-vis olefin 1 mole with this invention, as description above copolymerization (prepolymerization) it does olefin and polyene compound at time of.

[0119] With this invention, as for prepolymerization it is possible to do under coexisting of inert solvent which it mentions later it is desirable in said inert solvent to do relatively under moderate temperature condition, above-mentioned olefin, including the polyene compound and catalyst component. In this case, it is possible to do under condition which copolymer which is formed melts in polymerization medium and, it is possible to do under the condition which is not melted, but preferably it does under condition which is not melted.

[0120] Concretely, propane, butane, pentane, hexane, heptane, the octane, decane, dodecane and illuminating oil or other aliphatic hydrocarbon; cyclopentane, cyclohexane and the methyl cyclopentane or other cycloaliphatic hydrocarbon; benzene, toluene and xylene or other aromatic hydrocarbon; you can list ethylene chloride and chlorobenzene or other halogenated hydrocarbon; or these blend etc as inert solvent which is used case of prepolymerization. Among these inert solvent, it is desirable to use especially aliphatic hydrocarbon.

[0121] In which of batch type, semicontinuous system and continuous system to do it is possible the prepolymerization. With prepolymerization, catalyst of high concentration can be used in comparison with catalyst concentration of inside of system in this polymerizing.

[0122] As for concentration of catalyst component in prepolymerization, with catalyst component which is used it differs, but concentration of [A] transition metal compound catalyst component, with per liter of polymerization volume and the transition metal atom conversion, usually approximately 0.001 to 5000 millimole, preferably approximately 0.01 to 1000 millimole, is particularly preferably 0.1 to 500 millimole.

[0123] [B] As for organometallic compound catalyst component, [A] transition metal compound catalyst component per gram 0.01 to 2000g, preferably 0.03 to 1000g, furthermore, it is used at the kind of quantity which polymer of preferably 0.05 to

、[A] 遷移金属化合物触媒成分中の遷移金属原子1モル当り、通常約0.1～1000モル、好ましくは約0.5～500モル、特に好ましくは1～100モルの量で用いられる。

【0124】また本発明では予備重合の際に上述のような電子供与体(a)、(b)と同様の電子供与体を用いてもよく、電子供与体は、[A] 遷移金属化合物触媒成分中の遷移金属原子1モル当り0.01～50モル、好ましくは0.05～30モル、さらに好ましくは0.1～10モルの量で用いられる。

【0125】予備重合の際の反応温度は、通常約-20～100℃、好ましくは約-20～80℃、さらに好ましくは-10～40℃の範囲であることが望ましい。予備重合触媒の調製は、より具体的には、下記のように行われる。

【0126】(i) 不活性溶媒中で、[A] 遷移金属化合物触媒成分、[B] 有機金属化合物触媒成分および必要に応じて電子供与体を予め接触させて触媒を形成し、この触媒にオレフィンとポリエン化合物とを共重合させて予備重合触媒を形成させる方法。

【0127】(ii) オレフィンとポリエン化合物との混合物中で、[A] 遷移金属化合物触媒成分、[B] 有機金属化合物触媒成分および必要に応じて電子供与体とを予め接触させて触媒を形成し、この触媒にオレフィンとポリエン化合物とを共重合させて予備重合触媒を形成させる方法。

【0128】なお予備重合においては、水素のような分子量調節剤を用いることもできる。本発明で用いられる予備重合触媒は、上記のように[A] 遷移金属化合物触媒成分および[B] 有機金属化合物触媒成分に、[A] 遷移金属化合物触媒成分1g当り、0.01～2000g、好ましくは0.03～1000g、さらに好ましくは0.05～200gの量で上記オレフィンおよびポリエン化合物を共重合させることにより得られる。

【0129】このようにして得られる予備重合触媒は、オレフィンとポリエン化合物との共重合体であるオレフィン・ポリエン共重合体（以下単に「オレフィン・ポリエン共重合体」ということがある。）を含有してなるが、このオレフィン・ポリエン化合物共重合体では、オレフィンから誘導される構成単位が99.999～50モル%、好ましくは99.999～70モル%、より好ましく

200g forms, transition metal atom per mole in the [A] transition metal compound catalyst component, usually approximately 0.1 to 1000 mole, preferably approximately 0.5 to 500 mole, is used at quantity of particularly preferably 1 to 100 mole.

[0124] In addition with this invention making use of electron donor which is similar to the electron donor (a), (b) an above-mentioned way case of prepolymerization it is good, the electron donor, transition metal atom per mole 0.01 to 50 mole in [A] transition metal compound catalyst component, preferably 0.05 to 30 mole, furthermore is used at the quantity of preferably 0.1 to 10 mole.

[0125] Case of prepolymerization as for reaction temperature, usually approximately -20 to 100 °C, preferably approximately -20 to 80 °C, furthermore it is desirable to be a range of preferably -10 to 40 °C. Manufacturing prepolymerization catalyst is done, more concretely, as description below.

[0126] (i) In inert solvent, [A] transition metal compound catalyst component, [B] organometallic compound catalyst component and according to need electron donor contacting beforehand, method where it forms catalyst, copolymerizes with the olefin and polyene compound in this catalyst and forms prepolymerization catalyst.

[0127] (ii) In blend of olefin and polyene compound, [A] transition metal compound catalyst component, contacting with the [B] organometallic compound catalyst component and according to need electron donor beforehand, method where it forms the catalyst, copolymerizes with olefin and polyene compound in this catalyst and forms prepolymerization catalyst.

[0128] Furthermore it is possible also to use molecular weight regulator like hydrogen regarding prepolymerization. prepolymerization catalyst which is used with this invention, as description above is acquired to [A] transition metal compound catalyst component and [B] organometallic compound catalyst component, [A] transition metal compound catalyst component per gram, 0.01 to 2000g and the preferably 0.03 to 1000g, furthermore by above-mentioned olefin and copolymerizing the polyene compound at quantity of preferably 0.05 to 200g.

[0129] Is acquired in this way as for prepolymerization catalyst which, Containing olefin * polyene copolymer (There are times when below "olefin * polyene copolymer" with you say simply.) which is a copolymer of olefin and polyene compound, it becomes, but with this olefin * polyene compound copolymer, constituting unit which is induced from the olefin 99.999 to 50 mole%, preferably 99.999 to 70 mole% and

は99.995～75モル%、さらに99.99～80モル%、特に好ましくは99.95～85モル%の量で、ポリエン化合物から誘導される構成単位が0.001～50モル%、好ましくは0.001～30モル%、より好ましくは0.005～25モル%、さらに好ましくは0.01～20モル%、特に好ましくは0.05～15モル%の量で含有されていることが望ましい。

【0130】ここで上記共重合体中のオレフィンから誘導される構成単位の割合（モル分率）は、以下のようにして測定される。

【モル分率測定方法】ヘキサクロロブタジエン2.0mlに共重合体0.35gを加えて熱溶解させる。この溶液をグラスフィルター（G2）で濾過した後、濾液に重水素化ベンゼン0.5mlを加えて、内径10mmのNMRチューブに装入する。

【0131】これを日本電子（株）製GX-270型NMR測定装置を用いて、120℃で¹³C-NMRスペクトルを測定する。積算回数は、20000回以上である。上記のようにして得られる¹³C-NMRスペクトルから、オレフィンから誘導される構成単位（以下単に構成単位とする）に由来するピーク強度と、ポリエン化合物構成単位に由来するピーク強度あるいはピーク強度の総和とを求め、これらからオレフィン構成単位のモル分率を求めることができる。

【0132】具体的には、たとえばBoveyらの方法（Academic Press P80(1972)）や、Rayらの方法（Macromolecules, 10, 773(1977)）などをオレフィンから誘導される構成単位の量を決定することができる。

【0133】なおオレフィン系共重合体が、上述したようなヘキサクロロブタジエンに溶解しない場合には、後述するように重合時に消費されるオレフィン、およびポリエン化合物の量を測定することにより、該共重合体の構成単位を算出することができる。具体的にはポリエンから誘導される構成単位のモル%〔Pモル%〕は、下記のように算出される。

【0134】

【数1】

$$[P] = \frac{([P_o] - [P_r]) \times 100}{([P_o] - [P_r]) + ([\alpha_o] - [\alpha_r])} \quad [\text{モル}\%]$$

more preferably 99.995 to 75 mole%, furthermore at quantity of 99.99 to 80 mole% and particularly preferably 99.95 to 85 mole%, constituting unit which is induced from polyene compound the 0.001 to 50 mole%, preferably 0.001 to 30 mole% and more preferably 0.005 to 25 mole%, furthermore being contained at the quantity of preferably 0.01 to 20 mole% and particularly preferably 0.05 to 15 mole% is desirable.

[0130] Relative (molar proportion) of constituting unit which here is induced from olefin in the above-mentioned copolymer is measured like below .

[Molar proportion test method] Heat it melts in hexachlorobutadiene 2.0 ml including copolymer 0.35g. After filtering this solution with glass filter (G2), in filtrate it loads in the nmr tube of internal diameter 10 mm including deuterated benzene 0.5 ml.

[0131] This making use of Jeol Ltd. (DB 69-056-5023) make GX-270 type nmr spectrometer, ¹³C-nmr spectrum is measured with 120 °C. number of integrations is 20000 time or greater. From ¹³C-nmr spectrum which is acquired as description above, it seeks with the peak intensity and sum of peak intensity which derives in constituting unit (Below it makes constituting unit simply.) which is induced from olefin or peak intensity which derives in the polyene compound constituting unit it is possible to seek molar proportion of olefin constituting unit from these.

[0132] Concretely, method (Academic Press P80(1972)) of for example Bovey and others and method (Macromolecules (0024-9297, MAMOBX), 10, 773(1977)) etc of the Ray and others quantity of constituting unit which is induced from the olefin can be decided.

[0133] Furthermore when olefin copolymer, it does not melt in hexachlorobutadiene a above-mentioned way, as mentioned later, when polymerizing constituting unit of said copolymer can be calculated by measuring quantity of olefin, and polyene compound which are consumed. mole% [P mole%] of constituting unit which is induced concretely from polyene is calculated, as description below.

[0134]

[Mathematical Formula 1]

[0135] (ここで、

[P₀] : 重合時に供給されるポリエン化合物のモル数

[P_r] : 未反応ポリエン化合物のモル数

[α₀] : 重合時に供給されるオレフィンのモル数

[α_r] : 未反応オレフィンのモル数)

上記 [α_r] および [P_r] は、重合器中に残存する未反応のオレフィンおよびポリエン化合物をガスクロマトグラフィーなどを用いて測定することにより決定される。

[0136] 上記のようにして得られる予備重合触媒は、通常、懸濁状態で得られる。このような予備重合触媒は、次工程の重合において、懸濁状態のまま用いることもできるし、生成した予備重合触媒を懸濁液から分離して用いることもできる。

[0137] 上記懸濁状態で得られた予備重合触媒は、後述する本重合工程において、[B] 有機金属化合物触媒成分または電子供与体をさらに添加しなくてもよい場合がある。

[0138] なお本発明では、上述の予備重合に先立って、[A] 遷移金属化合物触媒成分および [B] 有機金属化合物触媒成分にオレフィンを予め重合させておくこともできる。

[0139] このオレフィンとしては、前述したオレフィンが用いられるが、これらのうち好ましくはα-オレフィン、より好ましくはプロピレンが用いられる。このような予備重合触媒を用いてオレフィンを重合または共重合させると、メルトテンションの高いオレフィン重合体を得ることができる。

[0140] なお本発明では、オレフィン重合用触媒は、上記のような各成分以外にも、オレフィンの重合に有用な他の成分を含むことができる。本発明に係るオレフィン系重合体の製造方法では、上記のような予備重合触媒 [I] と、周期律表第 I 族～第 III 族から選ばれる金属を含む有機金属化合物触媒成分 [II] との存在下に、オレフィンを重合または共重合させている。この重合の際に用いられる有機金属化合物触媒成分 [II] としては、前述した [B] 有機金属化合物触媒成分と同様のものが用いられる。

[0135] (Here,

[P₀] : When polymerizing is supplied number of moles of polyene compound which

[P_r] : Number of moles of unreacted polyene compound

[α₀] : When polymerizing is supplied number of moles of olefin which

[α_r] : Number of moles of unreacted olefin)

Description above [α_r] and [P_r] unreacted olefin and polyene compound is decided by measuring gas chromatography etc which remain in polymerization vessel making use of.

[0136] Prepolymerization catalyst which is acquired as description above, is usually acquired with suspension state. Can this kind of prepolymerization catalyst it is possible also to use while it is a suspension state at time of polymerizing next step, and, separating prepolymerization catalyst which is formed from suspension, also use.

[0137] There are times when it is not necessary for prepolymerization catalyst which is acquired with above-mentioned suspension state furthermore to add [B] organometallic compound catalyst component or electron donor in this polymerization process which it mentions later.

[0138] Furthermore with this invention, preceding above-mentioned prepolymerization, it can also polymerize olefin beforehand in [A] transition metal compound catalyst component and [B] organometallic compound catalyst component.

[0139] As this olefin, it can use olefin which is mentioned earlier, but the preferably α-olefin among these, it can use more preferably propylene. When olefin polymerization or copolymerization is done making use of this kind of prepolymerization catalyst, the olefin polymer where melt tension is high can be acquired.

[0140] Furthermore with this invention, as for catalyst for olefin polymerization, as description above, it is possible in addition to each component to include the useful other component in polymerization of olefin. With manufacturing method of olefin polymer which relates to this invention, as description above under existing of prepolymerization catalyst [I] and organometallic compound catalyst component [II] which includes the metal which is chosen from Periodic Table Group I to Group III, olefin polymerization or copolymerization is done. It can use those which are similar to

[B] organometallic compound catalyst component which is mentioned earlier as organometallic compound catalyst component [II] which is used case of this polymerization.

[0141] 本重合で用いられるオレフィンとして具体的には、エチレンおよび前述の炭素数3～20の α -オレフィンが挙げられる。さらにスチレン、置換スチレン類、アリルベンゼン、置換アリルベンゼン類、ビニルナフタレン類、置換ビニルナフタレン類、アリルナフタレン類、置換アリルナフタレン類などの芳香族ビニル化合物、ビニルシクロペンタン、置換ビニルシクロペンタン類、ビニルシクロヘキサン、置換ビニルシクロヘキサン類、ビニルシクロヘプタン、置換ビニルシクロヘプタン類、アリルノルボルナンなどの脂環族ビニル化合物、シクロペンテン、シクロヘプテン、ノルボルネン、5-メチル-2-ノルボルネン、テトラシクロドデセン、2-メチル-1,4,5,8-ジメタノ-1,2,3,4,4a,5,8,8a-オクタヒドロナフタレンなどの環状オレフィン、アリルトリメチルシラン、アリルトリエチルシラン、4-トリメチルシリル-1-ブテン、6-トリメチルシリル-1-ヘキセン、8-トリメチルシリル-1-オクテン、10-トリメチルシリル-1-デセンなどのシラン系不飽和化合物、さらに前述したポリエン化合物が挙げられる。

[0142] これらは単独であるいは組み合わせて用いられる。これらのうち、エチレン、プロピレン、1-ブテン、3-メチル-1-ブテン、3-メチル-1-ペンテン、4-メチル-1-ペンテン、ビニルシクロヘキサン、ジメチルスチレン、アリルトリメチルシラン、アリルナフタレンなどが好ましく用いられる。

[0143] 本発明の本重合において、エチレンまたは炭素数3以上の α -オレフィンの使用量は、オレフィンの種類、触媒の種類などによっても異なるので一該にはいえないが、最終的に得られるオレフィン系重合体において、エチレンまたは炭素数3以上の α -オレフィンから誘導される構成単位を70モル%以上の割合で含有するような量で用いられることが好ましい。具体的には、たとえばエチレンとプロピレンとを共重合させる場合には、プロピレンを通常、50モル%以上の量で、好ましくは60モル%以上の量で、さらに好ましくは70モル%以上の量で用いて共重合させる。

[0144] 本発明では、 α -オレフィン以外のオレフィンから誘導される構成単位を30モル%以下の量で、好ましくは20モル%以下の量で、より好ましくは15モル%の量で含有していてもよい。

[0145] 本発明では、重合は溶解重合、懸濁重合などの液相重合法あるいは気相重合法いずれにおいても実施することができる。重合がスラリー重合の反応形態を採る場合、反応溶媒としては、上述の予備重合に用いら

[0141] Concretely, you can list ethylene and aforementioned carbon number 3 to 20 α -olefin as the olefin which is used with this polymerization. Furthermore styrene, substituted styrene, allyl benzene, substituted allyl benzene, vinyl naphthalene, the substituted vinyl naphthalene, allyl naphthalene and substituted allyl naphthalene or other aromatic vinyl compound, vinyl cyclopentane, substituted vinyl cyclopentane, vinyl cyclohexane, the substituted vinyl cyclohexane, vinyl cycloheptane, substituted vinyl cycloheptane, allyl norbornane or other cycloaliphatic vinyl compound, cyclobutene, cycloheptene, the norbornene, 5-methyl-2-norbornene, tetra cyclododecene, 2-methyl-1,4,5,8-dimethano-1,2,3,4,4a,5,8,8a-octahydronaphthalene or other cycloolefin, allyl trimethyl silane, allyl triethyl silane, the 4-trimethylsilyl-1-butene, 6-trimethylsilyl-1-hexene, 8-trimethylsilyl-1-octene and 10-trimethylsilyl-1-decene or other silane unsaturated compound, furthermore you can list the polyene compound which is mentioned earlier.

[0142] These are used or combining with alone. Among these, it can use ethylene, propylene, 1-butene, 3-methyl-1-butene, the 3-methyl-1-pentene, 4-methyl-1-pentene, vinyl cyclohexane, dimethyl styrene, allyl trimethyl silane and allyl naphthalene etc desirably.

[0143] At time of main polymerizing of this invention, because in with the ethylene or usage of α -olefin of carbon number 3 or greater differs, types of the olefin, types etc of catalyst, you cannot call to one said. It is desirable to be used at kind of quantity which or contains the constituting unit which is induced from α -olefin of carbon number 3 or greater at ratio of the 70 mole% or greater finally in olefin polymer which is acquired. Concretely, when it copolymerizes with for example ethylene and propylene, usually, at quantity of 50 mole% or greater, at quantity of preferably 60 mole% or greater, furthermore using propylene at quantity of preferably 70 mole% or greater, it copolymerizes. INDEX 12 TRANSLATED AS: ethylene...

[0144] With this invention, at quantity of 30 mole % or less, at quantity of the preferably 20 mole % or less, it is possible to contain constituting unit which is induced from the olefin other than α -olefin at quantity of more preferably 15 mole%.

[0145] With this invention, solution polymerization, in suspension polymerization or other liquid phase polymerization method or vapor phase polymerization method which it can execute the polymerization. When polymerization takes

れる不活性溶媒と同様の溶媒を用いることもできるし、反応温度において液状のオレフィンを用いることもできる。

【0146】本発明の重合方法では、予備重合触媒【I】は、重合容積1リットル当り予備重合触媒中の遷移金属原子に換算して、通常は約0.001~100ミリモル、好ましくは約0.005~20ミリモルの量で用いられる。有機金属化合物触媒成分【II】は、該化合物【II】中の金属原子が、重合系中の予備重合触媒中の遷移金属原子1モルに対し、通常約1~2000モル、好ましくは約2~500モルとなるような量で用いられる。

【0147】さらに本発明では、上述の電子供与体（a）、（b）と同様の電子供与体を用いることができる。電子供与体は、有機金属化合物触媒成分【II】の金属原子1モルに対し、通常約0.001モル~10モル、好ましくは0.01モル~5モルの量で用いられる。

【0148】重合時に水素を用いれば、得られる重合体の分子量を調節することができ、メルトフローレートの大きい重合体を得られる。本発明では、重合条件は用いるオレフィンによっても異なるが、重合は通常、以下のような条件下で行われる。

【0149】重合温度は、通常約20~300℃、好ましくは約50~150℃であり、重合圧力は、常圧~100kg/cm²、好ましくは約2~50kg/cm²である。

【0150】本発明では、重合を、バッチ式、半連続式、連続式のいずれの方法においても行うことができる。さらに重合を、反応条件を変えて2段以上に分けて行うこともできる。

【0151】本発明では本重合において、オレフィンの単独重合体を製造してもよく、また2種以上のオレフィンからランダム共重合体またはブロック共重合体などを製造してもよい。具体的には、ポリプロピレン、ポリ（4-メチル-1-ペンテン）、ポリ（1-ブテン）、ポリ（3-メチル-1-ペンテン）、プロピレン系ランダム共重合体、プロピレン系ブロック共重合体、4-メチル-1-ペンテン系共重合体などを挙げることができる。

【0152】上記のようなオレフィン重合用触媒を用いてオレフィンの重合方法を行うと、高メルトテンションを有するオレフィン系重合体を高い重合活性で製造することができる。

reaction form of slurry polymerization, it is possible also to use solvent which is similar to inert solvent which is used for above-mentioned prepolymerization as reaction solvent, and, it is possible also to use olefin of liquid, in reaction temperature.

[0146] With polymerization method of this invention, as for prepolymerization catalyst [I], converting to transition metal atom in per liter of polymerization volume prepolymerization catalyst, usually approximately 0.001 to 100 millimole, it is used at the quantity of preferably approximately 0.005 to 20 millimole. As for organometallic compound catalyst component [II], usually approximately 1 to 2000 mole, it can use the metal atom in said compound [II], at kind of quantity which becomes the preferably approximately 2 to 500 mole vis-a-vis transition metal atom 1 mole in prepolymerization catalyst in the polymerization system.

[0147] Furthermore with this invention, electron donor which is similar to the above-mentioned electron donor (a), (b) can be used. electron donor, usually approximately 0.001 mole to 10 mole, is used at the quantity of preferably 0.01 mole to 5 mole vis-a-vis metal atom 1 mole of organometallic compound catalyst component [II].

[0148] If when polymerizing hydrogen is used, it can adjust the molecular weight of polymer which is acquired, polymer where melt flow rate is large is acquired. In this invention, as for polymerization condition with olefin which is used it differs, but polymerization like below is usually done under condition.

[0149] Polymerization temperature, usually approximately 20 to 300 °C, is preferably approximately 50 to 150 °C, polymerization pressure, is ambient pressure to 100 kg/cm² and preferably approximately 2 to 50 kg/cm².

[0150] With this invention, polymerization, regarding any method of the batch type, semicontinuous system and continuous system it is possible to do. Furthermore polymerization, changing reaction condition, dividing into the 2 stages or more, it is possible also to do.

[0151] With this invention it is possible to produce homopolymer of olefin at the time of this polymerizing, in addition from olefin of 2 kinds or more to produce random copolymer or block copolymer etc is possible. Concretely, polypropylene, poly(4-methyl-1-pentene), poly(1-butene), poly(3-methyl-1-pentene), propylenic random copolymer, the propylene type block copolymer and 4-methyl-1-pentene copolymer etc can be listed.

[0152] When polymerization method of olefin is done as description above making use of the catalyst for olefin polymerization, olefin polymer which possesses high melt tension can be produced with high polymerization activity.

【0153】このようにして得られたオレフィン系重合体は、ASTM D1238Eに準拠して測定されるメルトフローレート (MFR) が、5000 g/10分以下、好ましくは0.01~3000 g/10分、より好ましくは0.02~2000 g/10分、特に好ましくは0.05~1000 g/10分の範囲にある。

【0154】また135℃デカリン中で測定される極限粘度 $[\eta]$ が、0.05~20 dl/g、好ましくは0.1~15 dl/g、特に好ましくは0.2~13 dl/gの範囲にある。

【0155】このようなオレフィン系重合体は、従来のオレフィン重合体に比べて高いメルトテンションを有している。一般にオレフィン重合体のメルトテンションは、オレフィン重合体の種類により異なり、該オレフィン重合体のメルトフローレートと相関関係にあることが知られている。したがって上記のようにして得られたオレフィン系重合体のメルトテンションは、一概に規定することは困難であるが、オレフィン系共重合体のメルトテンション (MT) と、メルトフローレート (MFR) とは下記式を満たしている。

【0156】たとえば本重合で形成されるオレフィン系重合体がポリプロピレンである場合には、

$$\log (MT) \geq -0.8 \log (MFR) + 0.5$$

好ましくは、

$$\log (MT) \geq -0.8 \log (MFR) + 0.6$$

さらに好ましくは、

$$\log (MT) \geq -0.8 \log (MFR) + 0.7$$

特に好ましくは、

$$\log (MT) \geq -0.8 \log (MFR) + 0.8$$

で示される式を満たしている。

【0157】このオレフィン系重合体のメルトテンション (MT) は、上記のようなメルトフローレート (MFR) との関係式を満たすと共に、極限粘度 ($[\eta]$) との間では下記式を満たしている。

$$\log (MT) \geq 3.7 \log ([\eta]) - 1.3$$

好ましくは、

$$\log (MT) \geq 3.7 \log ([\eta]) - 1.2$$

[0153] Olefin polymer which it acquires in this way, conforming to ASTM D1238E, the melt flow rate (MFR) which is measured, below 5000 g/10 min, is a range of preferably 0.01 to 3000 g/10 min, the more preferably 0.02 to 2000 g/10 min and particularly preferably 0.05 to 1000 g/10 min.

[0154] In addition intrinsic viscosity $[\eta]$ which is measured in 135 °C decalin, is a range of the 0.05 to 20 dl/g, preferably 0.1 to 15 dl/g and particularly preferably 0.2 to 13 dl/g.

[0155] This kind of olefin polymer has had high melt tension in comparison with the conventional olefin polymer. Generally melt tension of olefin polymer differs by types of olefin polymer, the melt flow rate of said olefin polymer and being in correlation are informed. Therefore as for melt tension of olefin polymer which it acquires as description above, as for stipulating unconditionally it is difficult, but melt tension (MT) and melt flow rate (MFR) of olefin copolymer below-mentioned formula is satisfied.

[0156] When olefin polymer which is formed with main polymerization of for example is polypropylene,

$$\text{Log}(MT) \geq -0.8 \log(MFR) + 0.5$$

Preferably,

$$\text{Log}(MT) \geq -0.8 \log(MFR) + 0.6$$

Furthermore preferably,

$$\text{Log}(MT) \geq -0.8 \log(MFR) + 0.7$$

Particularly preferably,

$$\text{Log}(MT) \geq -0.8 \log(MFR) + 0.8$$

So formula which is shown is satisfied.

[0157] Melt tension (MT) of this olefin polymer, as as description above relationship of the melt flow rate (MFR) is filled up, with intrinsic viscosity ($[\eta]$) has satisfied below-mentioned formula.

$$[0158] \text{Log}(MT) \geq 3.7 \log([\eta]) - 1.3$$

Preferably,

$$\text{Log}(MT) \geq 3.7 \log([\eta]) - 1.2$$

さらに好ましくは、

$$\log (MT) \geq 3.7 \log ([\eta]) - 1.1$$

特に好ましくは、

$$\log (MT) \geq 3.7 \log ([\eta]) - 1.0$$

なおメルトテンションは、以下のように測定される。

【0159】東洋精機製作所製MT測定装置を用いて、ポリマーの熔融温度以上（ポリエチレンの場合は190℃、ポリプロピレンの場合は230℃）に保持されたシリンダー内にオリフィス、ポリマー7g、ピストンの順に挿入する。5分後、10mm/分の速度でピストンを押し下げ、シリンダー底部のオリフィスより熔融ポリマーを押し出す。押し出されたストランドをフィラメント状に引き、荷重検出器のプーリーを通し、巻き取り速度25m/分のローラーで巻き取る。この時プーリーにかかる応力を測定し、この値をポリマーのメルトテンションとする。

【0160】本発明に係る高いメルトテンションを有するオレフィン系重合体（以下「高MTオレフィン系重合体」という。）は、このようにして得られたオレフィン系重合体に、放射線が照射されている。このように上記のオレフィン系重合体に放射線が照射されると、さらに高いメルトテンションを有するオレフィン重合体となる。

【0161】オレフィン系重合体は、放射線が照射される際に粒子状であることが好ましく、粒径は5mm以下、好ましくは0.1～4.5mmであることが望ましい。なお粒子とは、パウダー、フレーク、顆粒などの形態を含んで意味する。

【0162】オレフィン系重合体に放射線が照射される際には、該重合体のβ分散温度以上、かつα分散温度以下の温度で、該オレフィン系重合体の吸収線量として0.1～100Mrad、好ましくは0.5～10Mradとなるように行うことが望ましい。

【0163】ここでオレフィン系重合体のβ分散温度とは、該重合体中の分子鎖のうちの結晶部分以外の部分に存在する分子鎖全体の分子運動性が開始される温度を意味する。したがって、この温度以下では該オレフィン系重合体の結晶部分以外に存在する分子鎖の大部分はガラス状態となる。

【0164】またα分散温度とは、該オレフィン系重合体の結晶部分にある分子鎖の分子運動性が開始される温

Furthermore preferably,

$$\text{Log}(MT) \geq 3.7 \log([\eta]) - 1.1$$

Particularly preferably,

$$\text{Log}(MT) \geq 3.7 \log([\eta]) - 1.0$$

Furthermore melt tension is measured, like below.

[0159] Making use of Toyo Seiki Seisakusho make MT measuring apparatus, it inserts in order of the orifice, polymer 7g and piston into cylinder which is kept in the melting temperature or greater (In case of polyethylene in case of 190 °C and polypropylene 230 °C) of polymer. After 5 min, piston is pushed down with velocity of 10 mm/min, the molten polymer is pushed out from orifice of cylinder bottom part. It pulls strand which was pushed out to filament, it retracts with the roller of windup velocity 25 m/min through pulley of load detector. stress which this time depends on pulley is measured, this value is designated as melt tension of polymer.

[0160] As for olefin polymer (Below "High MT olefin polymer" with you say.) which possesses high melt tension where it relates to this invention, radiation is irradiated to olefin polymer which it acquires in this way. This way when radiation is irradiated to above-mentioned olefin polymer, furthermore it becomes olefin polymer which possesses high melt tension.

[0161] As for olefin polymer, it is desirable to be a particle occasion where the radiation is irradiated as for particle diameter it is desirable to be a 5 mm or less and preferably 0.1 to 4.5 mm. Furthermore particle, including powder, flake and the granule or other form, it means.

[0162] Case where radiation is irradiated to olefin polymer, in order the β dispersion temperature or higher of said polymer, at same time with temperature of α-dispersion temperature or lower, to become 0.1 to 100 Mrad and preferably 0.5 to 10 Mrad as amount of absorbed radiation of said olefin polymer, it is desirable to do.

[0163] β dispersion temperature of olefin polymer, temperature where molecular mobility of molecular chain entirely which exists in portion other than crystalline part among molecular chain in said polymer is started is meant here. Therefore, with this temperature or lower major portion of molecular chain which exists other than crystalline part of said olefin polymer becomes glassy state.

[0164] In addition α-dispersion temperature, temperature where molecular mobility of molecular chain which is in crystalline

度を意味する。従ってこの温度以上では該オレフィン系重合体の結晶部分は軟化した状態となる。|

【0165】すなわち本発明では、オレフィン系重合体の結晶部分が頑強であり、かつ結晶部分以外の分子運動が活発な状態で、オレフィン系重合体に放射線が照射され、結晶部分以外を改質することが重要である。この理由は明らかでないが、通常結晶部分は例えば分子鎖の中央部分などの欠陥のない分子鎖部分で構成されており、また逆に結晶部分以外は分子末端部分などの欠陥部分を多く含んで構成されているため、欠陥のない部分をそのままにし、欠陥部分を多く含む部分を放射線照射により、改質するためと考えられる。|

【0166】オレフィン系重合体に対する放射線照射は、空気、窒素ガス、炭酸ガス中などで行うことができるが、オレフィン系重合体のゲル化を防止するには、窒素ガスなどの不活性雰囲気下で行うことが好ましい。

【0167】本発明で用いられる放射線としては、電子線、 β 線、 γ 線などが挙げられ、放射線源としては、電子線照射装置、原子炉、放射性同位元素などを挙げることができる。これらの中では電子線を用いることが好ましく、電子線照射装置としては市販のものを用いることができる。

【0168】本発明では、放射線の照射はバッチ式あるいは連続式のいずれでも行うことができるが、連続式で行うことが好ましい。放射線をオレフィン系重合体に照射すると活性ラジカルが発生する。この活性ラジカルによりオレフィン系重合体の架橋および/または自由端長鎖分岐の生成が起こり、同時に、オレフィン系重合体の分解も進行する。特にオレフィン系重合体がポリプロピレンである場合、架橋剤と架橋助剤を添加しなければ、架橋および/または長鎖分岐の生成よりもオレフィン系重合体の分解の方が進行し易い。また、極微量の酸素が混入しただけでもオレフィン系重合体の分解が大きく促進される。このため、放射線照射後のMFRは、放射線照射前のMFRよりも大きい。しかしMFRが大きくなるとメルトテンションは低下するため、高MTポリオレフィンを得るためにはできるだけMFRの増加が少ない方が望ましい。すなわち、放射線照射量は少ない方が好ましい。一般に、放射線照射量が少ない場合には改質効果が小さいが、本発明の高MTポリオレフィンは少ない放射線照射量でも高い改質効果を有している。

【0169】放射線が照射されるオレフィン系重合体は、各種安定剤、顔料などの添加剤を含んでいてもよいが

part of said olefin polymer is started is meant. Therefore with this temperature or higher as for crystalline part of said olefin polymer it becomes the state which softens.

[0165] Namely with this invention, crystalline part of olefin polymer is obstinate, at the same time molecule exercise other than crystalline part is active state, it is important the radiation to be irradiated by olefin polymer, to improve other than the crystalline part. This reason is not clear. usually crystalline part is formed with molecular chain portion which does not have center part or other defect of for example molecular chain, in addition conversely other than the crystalline part including molecule end portion or other defective part mainly, because it is constituted, does the portion which does not have defect that way, it is thought for the sake of it improves portion which includes defective part mainly with the irradiation.

[0166] To do at air, nitrogen gas and carbon dioxide gas middle class it is possible the irradiation for olefin polymer, but gelation of olefin polymer is prevented, it is desirable to do under nitrogen gas or other inert atmosphere.

[0167] You can list electron beam, β -ray and γ -ray etc as a radiation which is used with this invention, you can list electron beam illumination equipment, atomic reactor and the corresponding radioactive element etc as radiation source. Among these it is desirable, to use electron beam, can use commercial ones as the electron beam illumination equipment.

[0168] With this invention, can irradiate radiation to do with whichever of the batch type or continuous system, but it is desirable to do with continuous system. When radiation is irradiated to olefin polymer, active radical occurs. Formation of crosslinking and/or free end long chain branch of olefin polymer happens with this active radical, simultaneously, advances also disassembly of olefin polymer. Especially when olefin polymer is polypropylene, if crosslinking agent and crosslinking auxiliary agent are not added, method of disassembling olefin polymer is easy to advance in comparison with formation of crosslinking and/or long chain branch. In addition, oxygen of extremely minute amount is promoted just mixed even disassembly of olefin polymer largely. Because of this, MFR after irradiation is large in comparison with the MFR before irradiation. But when MFR becomes large, as for melt tension in order to decrease, in order to obtain high MT polyolefin, one whose increase of the MFR is little as much as possible is desirable. As for namely, radiation dose less one is desirable. When generally, radiation dose is little, improved effect is small, but high MT polyolefin of this invention has had high improved effect even with little radiation dose.

[0169] Olefin polymer where radiation is irradiated, various stabilizer, may include pigment or other additive, but irradiation is

、好ましくはこれら添加剤を含まないオレフィン系重合体に放射線照射を行い、次いでオレフィン系重合体を添加剤とともにペレタイズすることが望ましい。

【0170】このとき、放射線照射処理を施された高MTオレフィン系重合体は、処理後できるだけ早期に熱安定剤とともにペレタイズして、放射線照射により発生したラジカルの残存物を安定化することが望ましい。このとき用いられる熱安定剤としては、フェノール系耐熱安定剤、燐系耐熱安定剤、硫黄系耐熱安定剤、アミン系耐熱安定剤などが挙げられるが、本発明では、フェノール系耐熱安定剤が好ましく、さらにはフェノール系耐熱安定剤と燐系耐熱安定剤の併用系が特に好ましい。

【0171】放射線照射処理を施した高MTオレフィン系重合体を長時間放置すると、残存活性ラジカルにより架橋が発生し、ゲル分の生成およびインフレーション、T-ダイ成膜時にフィッシュアイの生成の原因となる。

【0172】このようにオレフィン系重合体に放射線が照射されると高いメルトテンションを有するオレフィン系重合体となる。本発明の高MTオレフィン系重合体は、ASTM D1238Eに準拠して測定されるメルトフローレートが0.01~3000g/10分、好ましくは0.02~2000g/10分、より好ましくは0.05~1000g/10分である。

【0173】また135℃デカリン中で測定される極限粘度 $[\eta]$ が、0.05~20dl/g、好ましくは0.1~15dl/g、特に好ましくは0.2~13dl/gである。このような高MTオレフィン系重合体は、従来のオレフィン重合体に比べて高いメルトテンションを有している。

【0174】本発明の高MTオレフィン系重合体のメルトテンション(MT)と、メルトフローレート(MFR)とは下記式を満たしている。たとえば、高MTオレフィン系重合体がポリプロピレンである場合は、

$$\log(MT) \geq -0.8 \log(MFR) + 0.5$$

好ましくは、

$$\log(MT) \geq -0.8 \log(MFR) + 0.6$$

さらに好ましくは、

$$\log(MT) \geq -0.8 \log(MFR) + 0.7$$

特に好ましくは、

done in olefin polymer which does not include these additive of preferably, it is desirable with additive the pelletize to do olefin polymer next.

[0170] This time, as for high MT olefin polymer which is administered irradiating after treating with heat stabilizer pelletize doing as much as possible in the early stage, residue of radical which occurs due to irradiation it is desirable to be stabilized. phenol type heat resistant stabilizer and phosphorus heat resistant stabilizer, you can list sulfurous heat resistant stabilizer and amine type heat resistant stabilizer etc, as heat stabilizer which this time is used, but with this invention, the phenol type heat stabilizer is desirable, furthermore combined system of phenol type heat resistant stabilizer and phosphorus heat resistant stabilizer especially is desirable.

[0171] When high MT olefin polymer which administers irradiating lengthy standing is done, the crosslinking occurs due to residual activity radical, becomes cause of formation of the fish eye when forming and inflation and T-die film formation of gel fraction.

[0172] This way when radiation is irradiated to olefin polymer, it becomes the olefin polymer which possesses high melt tension. As for high MT olefin polymer of this invention, conforming to ASTM D1238E, melt flow rate which is measured is 0.01 to 3000 g/10 min, preferably 0.02 to 2000 g/10 min and more preferably 0.05 to 1000 g/10 min.

[0173] In addition intrinsic viscosity $[\eta]$ which is measured in 135 °C decalin, is 0.05 to 20 dl/g, the preferably 0.1 to 15 dl/g and particularly preferably 0.2 to 13 dl/g. This kind of high MT olefin polymer has had high melt tension in comparison with the conventional olefin polymer.

[0174] Melt tension (MT) and melt flow rate (MFR) of high MT olefin polymer of this invention below-mentioned formula is satisfied. With when for example high MT olefin polymer is polypropylene,

$$\log(MT) \geq -0.8 \log(MFR) + 0.5$$

Preferably,

$$\log(MT) \geq -0.8 \log(MFR) + 0.6$$

Furthermore preferably,

$$\log(MT) \geq -0.8 \log(MFR) + 0.7$$

Particularly preferably,

$$\log (MT) \geq -0.8 \log (MFR) + 0.8$$

で示される関係を満たしている。

【0175】この高MTオレフィン系重合体のメルトテンション (MT) は、上記のようなメルトフローレート (MFR) との関係式を満たすと共に、極限粘度 ($[\eta]$) との間では下記式を満たしている。

【0176】たとえば高MTオレフィン系重合体がポリプロピレンである場合には、

$$\log (MT) \geq 3.7 \log ([\eta]) - 1.3$$

好ましくは、

$$\log (MT) \geq 3.7 \log ([\eta]) - 1.2$$

さらに好ましくは、

$$\log (MT) \geq 3.7 \log ([\eta]) - 1.1$$

特に好ましくは、

$$\log (MT) \geq 3.7 \log ([\eta]) - 1.0$$

で示される関係を満たしている。

【0177】また本発明の方法で得られた高MTオレフィン系共重合体は、熱キシレンに抽出されない不溶解成分率が10重量%以下、好ましくは7重量%以下、さらに好ましくは5重量%以下、特に好ましくは3重量%以下であることが好ましい。

【0178】上述のように本発明の高MTオレフィン系重合体は、従来の方法で得られるオレフィン重合体に比べてメルトテンションが高い。また該高MTオレフィン系重合体は、剛性、透明性、衝撃強度などの機械的強度、外観に優れている。したがってこのような高MTオレフィン系重合体を用いれば、たとえばフィッシュアイがないなどの外観に優れ、透明性に優れと共に、高い強度を有するフィルムを得ることができる。

【0179】

【発明の効果】本発明に係るオレフィン系重合体は、従来公知のオレフィン重合体に比べて高いメルトテンションを有している。また本発明に係るオレフィン系重合体の製造方法によれば、従来公知のオレフィン重合体に比べて高いメルトテンションを有するオレフィン系重合体を製造することができる。このような高MTオレフィン系重合体は、インフレーション成形性に優れているので

$$\text{Log}(MT) \geq -0.8 \log(MFR) + 0.8$$

So relationship which is shown is satisfied.

[0175] Melt tension (MT) of this high MT olefin polymer, as a description above relationship of the melt flow rate (MFR) is filled up, with intrinsic viscosity ($[\eta]$) has satisfied below-mentioned formula.

[0176] When for example high MT olefin polymer is polypropylene,

$$\text{Log}(MT) \geq 3.7 \log([\eta]) - 1.3$$

Preferably,

$$\text{Log}(MT) \geq 3.7 \log([\eta]) - 1.2$$

Furthermore preferably,

$$\text{Log}(MT) \geq 3.7 \log([\eta]) - 1.1$$

Particularly preferably,

$$\text{Log}(MT) \geq 3.7 \log([\eta]) - 1.0$$

So relationship which is shown is satisfied.

[0177] In addition as for high MT olefin copolymer which is acquired with method of the invention, insoluble component proportion which is not extracted in hot xylene 10 wt% or less and the preferably 7 wt% or less, furthermore being a preferably 5 wt% or less and a particularly preferably 3 wt% or less is desirable.

[0178] Above-mentioned way as for high MT olefin polymer of this invention, melt tension is high in comparison with olefin polymer which is acquired with conventional method. In addition said high MT olefin polymer, is superior in stiffness, transparency, the impact strength or other mechanical strength and external appearance. Therefore if this kind of high MT olefin polymer is used, as it is superior in the other external appearance which is not for example fish-eye, is superior in transparency, film which possesses high strength can be acquired.

[0179]

[Effects of the Invention] Olefin polymer which relates to this invention has had high melt tension in comparison with olefin polymer of prior public knowledge. In addition olefin polymer which possesses high melt tension according to the manufacturing method of olefin polymer which relates to this invention, in comparison with the olefin polymer of prior public knowledge can be produced. Because this kind of high

、高い歩留りで、外観、透明性、強度などに優れたインフレーションフィルムなどを、高速で製造することができる。さらにこの高MTオレフィン系重合体は、従来メルトテンションの不足により適用できなかった成形方法、たとえばブロー成形法、真空成形法などによっても成形することができるため、オレフィン系重合体の利用用途が拡大されるようになる。

【0180】

【実施例】以下、実施例に基づいて本発明をさらに具体的に説明するが、本発明はこれら実施例に限定されるものではない。

【0181】

【実施例1】

【固体状チタン触媒成分【A-1】の調製】無水塩化マグネシウム95.2g、デカン442mlおよび2-エチルヘキシルアルコール390.6gを、130℃で2時間加熱反応を行って均一溶液とした後、この溶液中に無水フタル酸21.3gを添加し、さらに、130℃にて1時間攪拌混合を行い、無水フタル酸を溶解させた。このようにして得られた均一溶液を室温に冷却した後、-20℃に保持した四塩化チタン200ml中にこの均一溶液の75mlを1時間にわたって滴下装入した。装入終了後、この混合液の温度を4時間かけて110℃に昇温し、110℃に達したところでフタル酸ジイソブチル(DIBP)5.22gを添加し、これより2時間同温度にて攪拌保持した。2時間の反応終了後、熱濾過にて固体部を採取し、この固体部を275mlの四塩化チタンに再懸濁させた後、再び110℃で2時間、加熱反応を行った。反応終了後、再び熱濾過にて固体部を採取し、110℃のデカンおよび室温のヘキサンにて溶液中に遊離のチタン化合物が検出されなくなるまで充分洗浄した。以上の操作によって調製した固体状チタン触媒成分【A-1】はヘキサンスラリーとして保存したが、この内の一部を触媒組成を調べる目的で乾燥した。このようにして得られた固体状チタン触媒成分【A-1】の組成は、チタン2.4重量%、塩素60重量%、マグネシウム20重量%、DIBP13.0重量%であった。

【0182】【固体状チタン触媒成分【A-1】の予備重合】400mlの攪拌機付き四つ口ガラス製反応器に、窒素雰囲気下精製ヘキサン200ml、トリエチルアルミニウム6ミリモルおよび上記固体状チタン触媒成分

MT olefin polymer is superior in inflation molding characteristic, with high yield rate, blown film etc which is superior in external appearance, the transparency and strength etc, can be produced with high speed. Furthermore as for this high MT olefin polymer, with molding method, for example blow molding method and the vacuum forming method etc which cannot be applied with insufficiency of melt tension until recently because it can form, it reaches point where the utilization application of olefin polymer is expanded.

【0180】

[Working Example(s)] This invention furthermore is explained concretely below, on basis of the Working Example, but this invention is not something which is limited in these Working Example.

【0181】

[Working Example 1]

[Manufacturing solid state titanium catalyst component [A-1]] anhydrous magnesium chloride 95.2g, decane 442 ml and 2-ethylhexyl alcohol 390.6g, doing 2 hours heated reaction with 130 °C, after making homogeneous solution, it added phthalic anhydride 21.3g in this solution, furthermore, did 1 hour churning mixture with 130 °C, melted phthalic anhydride. After cooling uniform solvent which it acquires in this way in room temperature, it dripped loaded in titanium tetrachloride 200 ml which is kept in -20 °C 75 ml of this homogeneous solution over 1 hour. After loading ending, 4 hours applying temperature of this mixed solution, the temperature rise it did in 110 °C, being a place where it reaches to the 110 °C, it added diisobutyl phthalate (DIBP) 5.22g, from this with 2 hours same temperature it agitated kept. After reaction termination of 2 hours, solid portion it recovered with hot filtration, this solid portion in titanium tetrachloride of 275 ml after resuspension, did 2 hours and heated reaction again with 110 °C. After reaction termination, again with hot filtration solid portion, until it recovers, the free titanium compound stops being detected in solution with decane of the 110 °C or hexane of room temperature, satisfactory you washed. solid state titanium catalyst component [A-1] which is manufactured with operation above retained as the hexane slurry, but portion among these was dried with object which inspects catalyst composition. composition of solid state titanium catalyst component [A-1] which it acquires in this way, was titanium 2.4 wt%, the chlorine 60 weight%, magnesium 20 weight% and DIBP 13.0 weight%.

[0182] In mixer-equipped four-neck glass reactor of [prepolymerization of solid state titanium catalyst component [A-1]] 400 ml, purified hexane 200 ml under nitrogen atmosphere, triethyl aluminum 6 millimole and the above-mentioned solid

【A-1】をチタン原子換算で2.0ミリモル添加した後、20°Cの温度で6.4リットル/時間の速度でプロピレンを1時間この反応器に供給した。

【0183】プロピレンの供給が終了したところで反応器内を窒素で置換し、上澄み液の除去および精製ヘキサンの添加からなる洗浄操作を2回行った後、精製ヘキサンで再懸濁して触媒瓶に全量移液して予備重合触媒【B-1】を得た。

【0184】【予備重合触媒【I】-1の調製】400 mlの攪拌機付き四つ口ガラス製反応器に、窒素雰囲気下精製ヘキサン167 ml、1,9-デカジエン1 ml、ジエチルアルミニウムエトキシド5ミリモルおよび上記予備重合触媒【B-1】をチタン原子換算で0.5ミリモル添加した後、0°Cの温度で4時間かけてエチレン13リットルをこの反応器に供給した。

【0185】エチレンの供給が終了したところで反応器内を窒素で置換し、上澄み液の除去および精製ヘキサンの添加からなる洗浄操作を2回行った後、精製ヘキサンで再懸濁して触媒瓶に全量移液して予備重合触媒【I】-1を得た。

【0186】【重合】内容積2リットルのオートクレーブに精製ヘキサン750 mlを装入し、60°C、プロピレン雰囲気にてトリエチルアルミニウム0.75ミリモル、シクロヘキシルメチルジメトキシシラン(CMMS)0.75ミリモルおよび予備重合触媒【I】-1をチタン原子換算で0.015ミリモル装入した。

【0187】水素200 mlを導入し、70°Cに昇温した後これを2時間保持してプロピレン重合を行った。重合中の圧力は7 kg/cm² Gに保った。重合終了後、生成固体を含むスラリーを濾過し、白色粉末と液相部に分離した。乾燥後の白色粉末状重合体の収量は326.4 g、沸騰ヘプタンによる抽出率は98.2%、MFRは1.7 dg/分、見かけ嵩比重は0.45 g/ml、メルトテンションは8.0 gであった。一方液相部の濃縮によって、溶媒可溶性重合体1.3 gを得た。したがって、活性は21,800 g-PP/mM-Tiであり全体におけるI. I. (total-I. I.) は97.8%であった。

【0188】結果を表1に示した。

【放射線照射】電子線照射装置として日新ハイボルトエージ製「キュアトロン」を使用した。

state titanium catalyst component [A-1] 2.0 millimole after adding with titanium atom conversion, with the temperature of 20 °C propylene was supplied to this reactor of the 1 hour with rate of 6.4 liter/hr.

[0183] Being at point where supply of propylene ends, it substituted inside reactor with nitrogen, twice after doing washing operation which consists of addition of removal and purified hexane of supernatant, the suspension doing with purified hexane, total amount solution transfer doing in catalyst bottle, it acquired the prepolymerization catalyst [B-1].

[0184] [Prepolymerization catalyst [I] In mixer-equipped four-neck glass reactor of manufacturing]400 ml of -1, purified hexane 167 ml under the nitrogen atmosphere, 0.5 millimole after adding with titanium atom conversion, 4 hours applying the 1,9- decadiene 1 ml , diethyl aluminum ethoxide 5 millimole and above-mentioned prepolymerization catalyst [B-1] with temperature of the 0 °C, it supplied ethylene 13 liter to this reactor.

[0185] Being at point where supply of ethylene ends, it substituted inside reactor with nitrogen, twice after doing washing operation which consists of addition of removal and purified hexane of supernatant, the suspension doing with purified hexane, total amount solution transfer doing in catalyst bottle, it acquired the prepolymerization catalyst [I] -1.

[0186] [Polymerization] Purified hexane 750 ml was loaded in autoclave of internal volume 2 liter, with 60 °C and the propylene atmosphere triethyl aluminum 0.75 millimole , cyclohexyl methyl dimethoxy silane (CMMS) 0.75 millimole and prepolymerization catalyst [I] -1 0.015 millimole were loaded with the titanium atom conversion.

[0187] It introduced hydrogen 200 ml , temperature rise after doing, 2 hours it kept this in 70 °C and did propylene polymerization . pressure which is in midst of polymerizing maintained at the 7 kg/cm² G. After polymerization termination, it filtered slurry which includes produced solid, separated into white powder and liquid phase part. As for yield of white powder polymer after drying as for extract residual ratio due to the 326.4g and boiling heptane as for 98.2 % and MFR as for 1.7 dg/minute and apparent bulk specific gravity as for 0.45 g/ml and melt tension it was a 8.0g. On one hand soluble polymer 1.3g was acquired with concentration of the liquid phase part. Therefore, activity was 21,800g - PP/ mM - Ti and I.I.(total-I.I.) in entirety was the 97.8 %

[0188] Result was shown in Table 1.

[Irradiation] Nissin-High Voltage Co. Ltd. (DB 69-065-1468) make " Curetron " was used as electron beam illumination equipment.

【0189】上記粉末状重合体30gにテトラキス[メチレン-3(3,5-*t*-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオナート]メタン(チバガイギー製Irganox1010)を3mg添加してパウダーブレンドした後、底面積100cm²(10cm×10cm)のポリエチレン製袋に、高さが均一となるように充填した。

【0190】これを上記の電子線照射装置のコンベア上に置き、窒素雰囲気下で加速電圧200kVで発生させた電子線ビーム中を通過させた。このときの粉末状重合体の吸収線量は8メガラドであった。電子線照射後の粉末状重合体のMFRは3.6dg/分、メルトテンションは6.4gであった。

【0191】結果を表2に示した。

【0192】

【実施例2】

【重合】内容積2リットルのオートクレーブに精製ヘキサン750mlを装入し、25℃、プロピレン雰囲気にてトリエチルアルミニウム0.75ミリモル、シクロヘキシルメチルジメトキシシラン(CMMS)0.75ミリモルおよび予備重合触媒【I】-1をチタン原子換算で0.015ミリモル装入した。

【0193】プロピレンガスの供給を停止し、エチレン7モル%-プロピレン93モル%の混合ガスの供給を開始した。水素250mlを導入し、60℃に昇温した後これを1.5時間保持してプロピレン-エチレン共重合を行った。重合中の圧力は7kg/cm²Gに保った。

【0194】結果を表1に示した。

【放射線照射】得られた共重合体を用い実施例1と同様に行った。

【0195】結果を表2に示した。

【0196】

【実施例3】

【予備重合触媒【I】-3の調製】精製ヘキサン167ml、7-メチル-1,6-オクタジエン5ml、ジエチルアルミニウムクロライド5ミリモルおよび上記予備重合触媒【B-1】をチタン原子換算で0.5ミリモル用い、エチレンを13リットル反応させたこと以外は実施例1と同様にして予備重合を行ない、予備重合触媒【I】-3を得た。

[0189] 3 mg adding tetrakis [methylene-3(3,5-*t*-butyl-4-hydroxy phenyl) propionate] methane (Ciba-Geigy Japan Ltd. (DB 69-352-1168) make Irganox1010) in above-mentioned powder polymer 30g, in order the powder after blending, in polyethylene bag of bottom surface area 100 cm² (10 cm X 10 cm), for height to become uniform, it was filled.

[0190] You put this on conveyor of above-mentioned electron beam illumination equipment, you passed in the electron beam beam which under nitrogen atmosphere occurs with acceleration voltage 200 kV. amount of absorbed radiation of powder polymer of this time was 8 mega rad. As for MFR of powder polymer after electron beam illumination as for 3.6 dg/minute and the melt tension it was a 6.4g.

[0191] Result was shown in Table 2.

[0192]

[Working Example 2]

[Polymerization] Purified hexane 750 ml was loaded in autoclave of internal volume 2 liter, with 25 °C and the propylene atmosphere triethyl aluminum 0.75 millimole, cyclohexyl methyl dimethoxy silane (CMMS) 0.75 millimole and prepolymerization catalyst [I] - 1 0.015 millimole were loaded with the titanium atom conversion.

[0193] Supply of propylene gas was stopped, supply of mixed gas of ethylene 7 mole% - propylene 93 mole% was started. It introduced hydrogen 250 ml, temperature rise after doing, 1.5 hours it kept this in 60 °C and copolymerized propylene - ethylene. pressure which is in midst of polymerizing maintained at the 7 kg/cm²G.

[0194] Result was shown in Table 1.

[Irradiation] It did in same way as Working Example 1 making use of copolymer which it acquires.

[0195] Result was shown in Table 2.

[0196]

[Working Example 3]

[Prepolymerization catalyst [I] Manufacturing] purified hexane 167 ml of -3, 7-methyl-1,6-octadiene 5 ml, diethyl aluminum chloride 5 millimole and the above-mentioned prepolymerization catalyst [B-1] 0.5 millimole were used with titanium atom conversion, ethylene the 13 liter other than thing which reacts prepolymerization was done with assimilar to Working Example 1, prepolymerization catalyst [I] - 3 was

【0197】〔重合〕予備重合触媒〔I〕-3を用いたこと以外は実施例1と同様にして重合を行った。

【0198】結果を表1に示した。

〔放射線照射〕得られた共重合体を用い実施例1と同様に行った。

【0199】結果を表2に示した。

【0200】

〔比較例1〕

〔重合〕予備重合触媒〔B-1〕を用いたこと以外は、実施例1と同様にプロピレン重合を行った。

【0201】結果を表1に示した。

〔放射線照射〕得られた共重合体を用い実施例1と同様に行った。

【0202】結果を表2に示した。

【0203】

〔比較例2〕

〔重合〕予備重合触媒〔B-1〕を用いたこと以外は、実施例2と同様にプロピレン-エチレン共重合を行った。

【0204】結果を表1に示した。

〔放射線照射〕得られた共重合体を用い実施例1と同様に行った。

【0205】結果を表2に示した。

【0206】

acquired.

[0197] [Polymerization] Other than thing which uses prepolymerization catalyst [I] - 3 you polymerized with assimilar to Working Example 1.

[0198] Result was shown in Table 1.

[Irradiation] It did in same way as Working Example 1 making use of copolymer which itacquires.

[0199] Result was shown in Table 2.

[0200]

[Comparative Example 1]

[Polymerization] Other than thing which uses prepolymerization catalyst [B - 1], propylene polymerization was done in the same way as Working Example 1.

[0201] Result was shown in Table 1.

[Irradiation] It did in same way as Working Example 1 making use of copolymer which itacquires.

[0202] Result was shown in Table 2.

[0203]

[Comparative Example 2]

[Polymerization] Other than thing which uses prepolymerization catalyst [B - 1], it copolymerized in the same way as Working Example 2 propylene - ethylene.

[0204] Result was shown in Table 1.

[Irradiation] It did in same way as Working Example 1 making use of copolymer which itacquires.

[0205] Result was shown in Table 2.

[0206]

【表 1】

[Table 1]

表 1

	重合活性 *1	Total I. I. (%)	見掛け嵩比重 (g/ml)	MFR (dg/分)	MT (g)
実施例 1	21800	97.8	0.45	1.7	8.0
実施例 2	7100	—	0.38	1.5	6.8
実施例 3	15400	97.7	0.43	2.6	2.7
比較例 1	27100	97.9	0.45	2.4	1.1
比較例 2	7300	—	0.38	5.4	0.5

*1: g-PP/mmol-Ti

【0207】

[0207]

【表 2】

[Table 2]

表 2

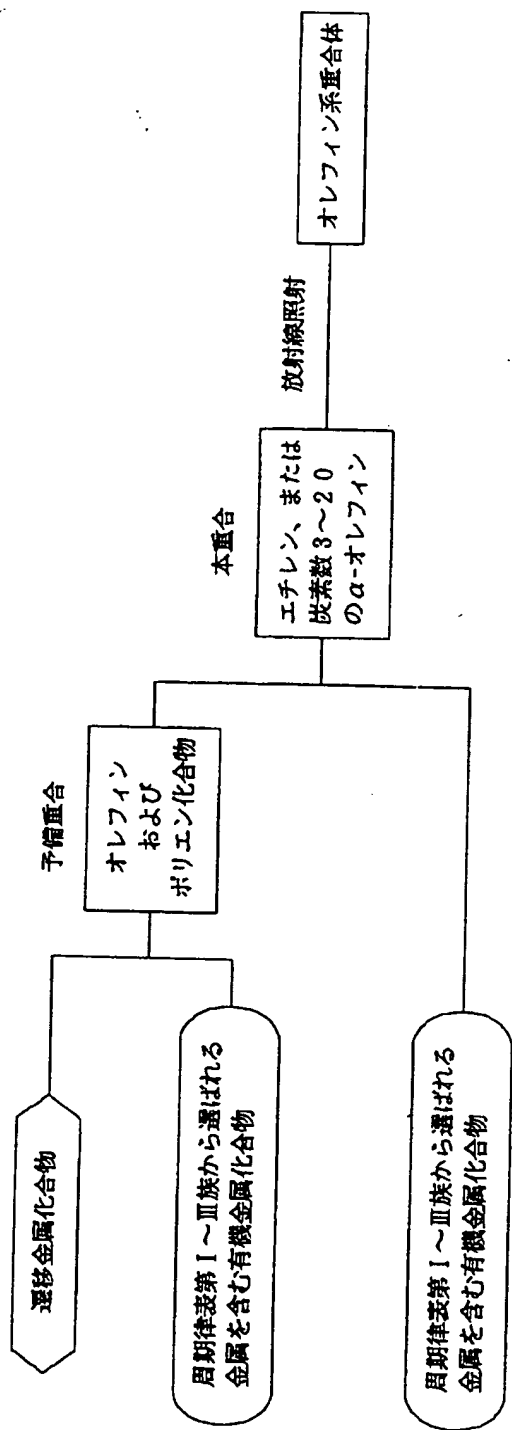
	MFR (dg/分)	MT (g)	$\log MT + 0.8 \log MFR$
実施例 1	3.6	6.4	1.25
実施例 2	3.5	5.8	1.20
実施例 3	5.9	2.0	0.92
比較例 1	4.5	0.8	0.43
比較例 2	10.5	0.3	0.29

【図面の簡単な説明】

[Brief Explanation of the Drawing(s)]

【図 1】 本発明に係るオレフィン重合触媒の調製工程を示す説明図である。 |

[Figure 1] It is a explanatory diagram which shows preparation steps of olefin polymerization catalyst which relates to the invention.



【図1】

[Figure 1]

THIS PAGE BLANK (USPTO)